# PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

2000-080041

(43)Date of publication of application: 21.03.2000

(51)Int.Cl.

A61K 31/7048 3/10 A61P 3/06 A61P A61P 13/12 CO7F 9/655 CO7F 9/6574 // C07H 15/203

(21)Application number: 11-059581

(71)Applicant: TANABE SEIYAKU CO LTD

(22)Date of filing:

08.03.1999

(72)Inventor: TSUJIHARA KENJI

SAITO KUNIO

MOTOMIYA TERUYA MATSUMOTO MAMORU

OKU SATORU

(30)Priority

Priority number: 10055632

10177922

Priority date: 09.03.1998

25.06.1998

Priority country: JP

JP

# (54) MEDICINE COMPOSITION

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To obtain a medicine composition comprising a specific propiophenone derivative as an active ingredient, having excellent urine sugar increasing action based on glucose resorption inhibition in the kidney, showing excellent blood sugar lowering action, forming its aglycon showing extremely weak inhibitory action on a sugar transporting carrier of facilitated diffusion type. SOLUTION: This medicine composition contains a propiophenone derivative of the formula [OH is a (protected) OH; Y is a lower alkyl; Z is a (protected)  $\beta$  -D-glucopyranosyl]propiophenone, preferably 3-(5benzo[b]furanyl)-2'-( $\beta$ -D- gluconopyranosyloxy)-6'hydroxy-4'-methylpropiophenone or its pharmacologically acceptable salt (e.g. sodium salt, etc.), as an active ingredient. The compound of the formula can be made into a preparation by using a medicine carrier (e.g. binder, excipient, etc.).

Preferably the daily dose of the compound of the formula is 0.5-15 mg/kg in the case of oral administration and 0.05-3 mg/kg in the case of parenteral administration.

[Date of request for examination]

29.08.2000

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

# (19) 日本国特許庁 (JP)

# (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号。(11)

特開2000-80041

(P2000-80041A)

(43)公開日 平成12年3月21日(2000.3.21)

(51) Int.Cl.7 A 6 1 K 31/7048 A 6 1 P 3/10 3/06 13/12 C 0 7 F 9/655	<b>滁州記号</b> 審查請求	未請求 請求項の数15 OL: (全 31 頁) - 最終頁に続く
(21)出顧番号 (22)出顧日 (31)優先権主張番号 (32)優先日 (33)優先権主張国 (31)優先権主張番号 (32)優先日 (33)優先権主張国	特願平11-59581  平成11年3月8日(1999.3.8)  特願平10-55632  平成10年3月9日(1998.3.9)  日本(JP)  特願平10-177922  平成10年6月25日(1998.6.25)  日本(JP)	(71)出願人: 000002956 田辺製薬株式会社 大阪府大阪市中央区道修町3丁目2番10号 (72)発明者 辻原: 健ニニニー・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・

# (54) 【発明の名称】 医薬組成物

## (57)【要約】

【課題】 本発明は、血糖降下剤として有用な新規プロピオフェノン誘導体を有効成分としてなる医薬組成物を提供するものである。

【解決手段】 一般式(1)

【化1】

(但し、ΟΧは保護されていてもよい水酸基、Yは低級アルキル基、Zはβ-D-グルコピラノシル基(グルコピラノシル基中の水酸基は保護されていてもよい)を表す。)で示される化合物あるいはその薬理的に許容しうる塩を有効成分としてなる医薬組成物。

【特許請求の範囲】 【請求項1.】 一般式(1) 【化1】

(式中、ΟΧは保護されていてもよい水酸基、Yは低級アルキル基、Ζは1つもしくは複数の水酸基が保護されていてもよいβ-D-グルコピラノシル基を表す。)で示されるプロピオフェノン誘導体またはその薬理的に許容しうる塩を有効成分としてなる医薬組成物。

【請求項2】 Zが1つもしくは複数の水酸基がアシル化されていてもよいβ-D-グルコピラノシル基であるか、2つの水酸基がその保護基とともに1-低級アルコキシ低級アルキリデンジオキシ基、ベンジリデンジオキシ基、ホスフィニコジオキシ基またはカルボニルジオキシ基を形成しているβ-D-グルコピラノシル基であるか、あるいは1つもしくは2つの水酸基がアシル化されており、かつ、2つの水酸基がその保護基とともに1-低級アルコキシ低級アルキリデンジオキシ基、ベンジリデンジオキシ基、ホスフィニコジオキシ基またはカルボニルジオキシ基を形成しているβ-D-グルコピラノシル基である請求項1記載の医薬組成物。

【請求項3】 Zが低級アルカノイル基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルコキシ低級アルカノイル基および低級アルコキシ低級アルコキシカルボニル基から選ばれる基で1つもしくは複数の水酸基がアシル化されていてもよい $\beta$ -D-グルコピラノシル基であるか、あるいは2つの水酸基がその保護基とともに1-低級アルコキシ低級アルキリデンジオキシ基または、ホスフィニコジオキシ基を形成している $\beta$ -D-グルコピラノシル基である請求項2記載の医薬組成物。

【請求項4】 2が低級アルカノイル基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルコキシ低級アルカノイル基および低級アルコキシ低級アルカナイル基がら選ばれる基で2位、2および3位、4位または6位水酸基がアシル化されていてもよい $\beta$ -D-グルコピラノシル 40基であるか、あるいは4および6位水酸基がその保護基とともに1-低級アルコキシ低級アルキリデンジオキシ基またはホスフィニコジオキシ基を形成している $\beta$ -D-グルコピラノシル基である請求項3記載の医薬組成物。

【請求項5】 OXが水酸基、低級アルカノイルオキシ 基または低級アルコキシカルボニルオキシ基であり、<math>Zが $\beta-D-グルコピラノシル基、<math>2-O-$ (低級アルカノイル) $-\beta-D-グルコピラノシル基、2$ 、3-ジ-O-(低級アルカノイル) $-\beta-D-グルコピラノシル$ 50

(請求項6) OXが水酸基または低級アルカノイルオキシ基、2がβ-D-グルコピラノシル基、2、3-ジーO-(低級アルカノイル) - β-D-グルコピラノシル基、4-O-(低級アルコキシカルボニル) - β-D-グルコピラノシル基、6-O-(低級アルコキシカルボニル) - β-D-グルコピラノシル基または、4・6-O-ルコピラノシル基または、4・6-O-ホスフィニコーの β-D-グルコピラノシル基である請求項5記載の医薬組成物。

【請求項8】 2が $\beta - D -$ グルコピラノシル基または 6 - O -(低級アルコキシカルボニル) $- \beta - D -$ グルコピラノシル基である請求項7記載の医薬組成物。

【請求項9】 3-(5-ベンソ [b] フラニル)  $-2-(\beta-D-グルコピラノシルオキシ)-6-ヒドロキシ-4-メチルプロピオフェノンまたはその薬理的に許容しうる塩を有効成分としてなる医薬組成物。$ 

【請求項10】  $3-(5-ベンソ [b] フラニル)-2-(6-O-メトキシカルボニル-<math>\beta$ -D-グルコピラノシルオキシ)-6-ヒドロキシー4-メチルプロピオフェノンまたはその薬理的に許容しうる塩を有効成分としてなる医薬組成物。

【請求項11】 血糖降下薬である請求項1、2、3、4、5、6、7、8、9または10記載の医薬組成物。 【請求項12】 糖尿病の予防・治療薬である請求項1 1記載の医薬組成物。

【請求項 13】 過血糖の予防・治療薬である請求項 1 1記載の医薬組成物。

【請求項14】 糖尿病合併症の予防・治療薬である請求項11記載の医薬組成物。

【請求項15】 糖尿病合併症が糖尿病性腎症である請

求項14記載の医薬組成物。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、医薬組成物に関す る。

# [0002]

【従来の技術】糖尿病の治療においては食事療法が必須であるが、これだけで充分なコントロールが得られないときは、必要に応じてインスリンまたは経口糖尿病薬が使用される。糖尿病薬としては、従来より、ビグアナイド系化合物およびスルホニルウレア系化合物が用いられている。しかしながら、ビグアナイド系化合物には乳酸アシドーシス、スルホニルウレア系化合物には重篤な低血糖という副作用があり、このような欠点のない新しい糖尿病治療剤の開発が望まれている。

【0003】近年、糖尿病の発症、並びに進展に高血糖自身が関与するというグルコース・トキシシティー・セオリー(Glucose toxicity theory)が提唱されている。すなわち、慢性的な高血糖がインスリン分泌を低下させると共に、インスリン感受性 20を低下させ、これがさらなる血糖の上昇を引き起こし、糖尿病が進展するという悪循環をうむというものである[ジアベトロジア(Diabetologia)第28巻、第119頁(1985年)、ジアビーティーツケア(Diabetes Care)、第13巻、第610頁(1990年)等)。従って、高血糖を是正することにより、前述の悪循環を断ち切り、糖尿病の予防・治療等が可能であるとされている。

【0004】高血糖を是正するための一つの方法としては、余分な糖を直接尿中に排泄させ、血糖値を正常化することが考えられる。フロリジンは、リンゴ、ナシ等のバラ科植物の樹皮や根皮に含まれる配糖体であり、腸管および腎臓の絨毛膜のみに存在するNa+-グルコース共輸送体を阻害することにより、腎臓での糖の再吸収を

阻害し、糖の排泄を促進して血糖を降下させることができる。この作用に基づき、フロリジンを糖尿病動物に毎日皮下投与して高血糖を是正し、血糖値を長期間正常に保つことにより、高血糖動物の病態を改善し、正常化することが確認されている〔ジャーナル・オブ・クリニカル・インベスチゲーション(J. Clin. Invest.)第79巻、第1510頁(1987年)、同第80巻、第1037頁(1987年)、同第87巻、第561頁(1991年)等〕。

【0005】しかしながら、フロリジンを経口投与すると、大部分はアグリコンであるフロレチンとグルコースに加水分解され、フロリジンとして吸収される割合は小さく、尿糖排泄作用は非常に弱い。また、アグリコンであるフロレチンは促通拡散型の糖輸送担体を強力に阻害することが知られており、例えば、フロレチンをラットに静脈内投与すると脳内グルコース濃度が減少することが報告されている〔ストローク(Stroke)、第14巻、第388頁(1983年)〕ので、長期にわたりてれを使用すると、いろいろな組織に悪い影響が及ぶことが考えられる。そのため、これまでフロリジンを糖尿病治療薬として用いようという試みはなされていない。【0006】

【発明が解決しようとする課題】本発明は、腎臓でのグルコースの再吸収阻害に基づく優れた尿糖増加作用を有し、それにより優れた血糖降下作用を示し、かつ、そのアグリコンが著しく弱い促通拡散型の糖輸送担体の阻害作用を示す4'ー低級アルキルプロピオフェノン誘導体を有効成分としてなる医薬組成物を提供するものである。

#### [0007]

【課題を解決するための手段】本発明は、一般式(1) 【0008】

【化2】

**(I)** 

【0009】(式中、OXは保護されていてもよい水酸基、Yは低級アルキル基、Zは1つもしくは複数の水酸基が保護されていてもよいβ-D-グルコピラノシル基を表す。)で示されるプロピオフェノン誘導体またはその薬理的に許容しうる塩を有効成分としてなる医薬組成物に関する。

[0010]

【発明の実施の形態】本発明の有効成分である化合物 (1)において、OXが保護された水酸基の場合、保護 基としては、フェノール性水酸基の保護基となりうるも のであればよい。具体的にはメトキシメチル基等の低級アルコキシ低級アルキル基、アリル基、低級アルカノイル基、低級アルコキシ低級アルカノイル基、低級アルコキシのルボニル基、低級アルコキシカルボニル基、アリールカルボニル基(例えば、ベンゾイル基)等のアシル基等があげられるが、低級アルカノイル基、低級アルコキシ低級アルカノイル基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルコキシカルボニル基等のアシル基が好ましく、とりわけ低級アルカノイル基、低級アルコキシカルボニル基が好ましい。

【0011】また、本発明の有効成分である化合物

(1) において、Zが1つもしくは複数の水酸基が保護された  $\beta$  – D – グルコピラノシル基である場合、保護基としては、酸処理、加水分解、還元等の常法により容易に除去できるような慣用の水酸基の保護基を用いることができる。そのような基で1つもしくは複数の水酸基が保護された  $\beta$  – D – グルコピラノシル基としては、

(1) 1つもしくは複数の水酸基がアシル化されたβ-Dーグルコピラノシル基、(2)2つの水酸基がその保 護基とともに1-低級アルコキシ低級アルキリデンジオ キシ基、ベンジリデンジオキシ基、ホスフィニコジオキ シ基、カルポニルジオキシ基等を形成しているβ-D-グルコピラノシル基、あるいは(3)1つもしくは2つ の水酸基がアシル化されており、かつ、2つの水酸基が その保護基とともに1-低級アルコキシ低級アルキリデ ンジオキシ基、ベンジリデンジオキシ基、ホスフィニコ ジオキシ基またはカルボニルジオキシ基を形成している β−D−グルコピラノシル基等があげられる。しかしな がら、β-D-グルコピラノシル基の水酸基の保護基と してはこれらに限定されず、生体内へ投与後脱保護され 20 水酸基を与えるような機能を有しているものであればよ く、生体内への吸収または生体内への投与が容易になる ような機能、または、脂溶性または水溶性を上げるよう な機能を有するものであれば更に好適に用いることがで きる。

【0012】 β-D-グルコピラノシル基の水酸基がア シル化された場合、アシル基としては、低級アルカノイ ル基、低級アルコキシ低級アルカノイル基、低級アルコ キシカルボニル基、低級アルコキシ低級アルコキシカル ボニル基、アリールカルボニル基(例えば、ベンゾイル 30 基) 等を好適に用いることができる。また、アシル基と して、アミノ酸から一つのカルボキシル基の水酸基を除 いた残基 (当該残基中に存するアミノ基、カルボキシル 基および/または水酸基は保護されていてもよい)を用 いてもよい。アミノ酸から一つのカルボキシル基の水酸 基を除いた残基としては、例えば、アスパラギン酸、グ ルタミン酸、グルタミン、セリン、ザルコシン、プロリ・ ン、フェニルアラニン、ロイシン、イソロイシン、グリ シン、トリプトファン、システイン、ヒスチジン、チロ シン、またはパリン等の天然アミノ酸、その対掌体もし 40 くはラセミ体から一つのカルボキシル基の水酸基を除い た残基をあげることができる。

【0013】また、2つの水酸基がその保護基とともに 1-低級アルコキシ低級アルキリデンジオキシ基、ベン ジリデンジオキシ基、ホスフィニコジオキシ基、カルボ ニルジオキシ基等を形成しているβ-D-グルコピラノ シル基である場合とは、例えば、β-D-グルコピラノ シル基の4および6位水酸基がその保護基とともに、1 -低級アルコキシ低級アルキリデンジオキシ基、ベンジ リデンジオキシ基、ホスフィニコジオキシ基、カルボニ 50 ルジオキシ基等を形成している $\beta$  – D – グルコピラノシル基である場合、即ち、下式

6

[0014]

【化3】

【0015】(式中、R'およびR<sup>8</sup>は、一方が水素原子もしくは低級アルキル基、他方が低級アルコキシ基であるか、または一方が水素原子、他方がフェニル基であるか、あるいは、R'およびR<sup>8</sup>が一緒になってオキソ基を形成していることを表す。)で示される構造を形成している場合があげられる。

【0016】 β-D-グルコピラノシル基の2つの水酸 基がその保護基とともに1-低級アルコキシ低級アルキ リデンジオキシ基を形成している場合、1-低級アルコ キシ低級アルキリデンジオキシ基としては1-低級アル コキシエチリデンジオキシ基が好ましく、とりわけ1-メトキシエチリデンジオキシ基、1-エトキシエチリデ ンジオキシ基等を好適に用いることができる。

【0017】更に、本発明の有効成分である化合物

(1) において、Yとしては炭素数1~4のアルキル基 が好ましく、とりわけ、メチル基およびエチル基が好ま しい。

【0018】具体的な化合物としては、Zが低級アルカノイル基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルコキシ低級アルカノイル基および低級アルコキシ低級アルコキシカルボニル基から選ばれる基で1つもしくは複数の水酸基がアシル化されていてもよい $\beta$ -D-グルコピラノシル基であるか、あるいは2つの水酸基がその保護基とともに1-低級アルコキシ低級アルキリデンジオキシ基またはホスフィニコジオキシ基を形成している $\beta$ -D-グルコピラノシル基である化合物があげられる。

【0019】より具体的な化合物としてはZが低級アルカノイル基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルコキシ低級アルカノイル基および低級アルコキシ低級アルコキシカルボニル基から選ばれる基で2位、2および3位、4位または6位水酸基がアシル化されていてもよい $\beta$ -D-グルコピラノシル基であるか、あるいは4および6位水酸基がその保護基とともに1-低級アルコキシ低級アルキリデンジオキシ基またはホスフィニコジオキシ基を形成している $\beta$ -D-グルコピラノシル基である化合物があげられる。

基、2、 $3-ジ-O-(低級アルカノイル)-\beta-D-$ グルコピラノシル基、 $4-O-(低級アルコキシカルボニル)-\beta-D-グルコピラノシル基、<math>6-O-(低級アルカノイル)-\beta-D-グルコピラノシル基、<math>6-O-(低級アルカノイル)-\beta-D-グルコピラノシル基、<math>6-O-(低級アルカノイル)-\beta-D-グルコピラノシル基、<math>6-O-(M&R)$ ルコキシ低級アルカノイル)- $\beta-D-グルコピラノシル基、<math>6-O-(1-G&R)$ ルキリデン)- $\beta-D-グルコピラノシル基または、4、<math>6-O-ホスフィニコ-\beta-D-グルコピラノシル$ 基である化合物があげられる。

【0021】本発明の有効成分である化合物(1)のうち、より好ましい化合物としては、OXが水酸基または低級アルカノイルオキシ基、Zが $\beta-D-グルコピラノシル基、2、<math>3-9-O-$ (低級アルカノイル) $-\beta-D-グルコピラノシル基、4-O-$ (低級アルコキシカルボニル) $-\beta-D-グルコピラノシル基、6-O-$ (低級アルコキシカルボニル) $-\beta-D-グルコピラノシル基(6-O-$ (の銀アルコキシカルボニル) $-\beta-D-グルコピラノシル基(6-O-$ (1-00ーボスフィニコー10ーグルコピラノシル基である化合物があげられる。

【0022】本発明の有効成分である化合物(1)のうち、さらにより好ましい化合物としては、0Xが水酸基、Yがメチル基またはエチル基、Zが $\beta-D-$ グルコピラノシル基、4-O-(低級アルコキシカルボニル) $-\beta-D-$ グルコピラノシル基、6-O-(低級アルコキシカルボニル) $-\beta-D-$ グルコピラノシル基、4. 6-O-(1-低級アルコキシ低級アルキリデン) $-\beta$  30 -D-グルコピラノシル基または4, 6-O-ホスフィニコ $-\beta-D-$ グルコピラノシル基である化合物があげられる。

【0024】本発明の有効成分であるプロピオフェノン 誘導体(1)は、遊離の形でもまたその薬理的に許容し うる塩の形でも本発明の目的に用いることができる。薬 40 理的に許容しうる塩としては、ナトリウム塩等のアルカ リ金属塩、塩酸塩等の鉱酸塩、トシル酸塩等の有機酸塩 等があげられる。

【0025】また、プロピオフェノン誘導体(1)またはその薬理的に許容しうる塩とは、その分子内塩やそれらの溶媒和物あるいは水和物等をいずれも含む。

【0026】本発明の有効成分である化合物(1)またはその薬理的に許容しうる塩は、腎臓でのグルコース再吸収阻害に基づく優れた尿糖増加作用を有し、血糖降下薬として有用である。

【0027】例えば、ラットに経口投与した場合、本発明の有効成分である化合物は、フロリジン投与の場合と比べて180~580倍尿糖を増加させることができる。また、糖尿病モデルに投与した場合、本発明の有効成分は血糖値の上昇を抑制するとともに、血糖コントロール状態を反映する指標であるヘモグロビンA1 c 値の上昇も抑制することができる。

【0028】また、インスリン非依存型糖尿病モデル動物に、本発明の有効成分を4週間連続投与し、全身の糖代謝機能が改善されているかどうかを経口耐糖能試験により調べたところ、耐糖能異常やインズリンの分泌不全が改善していることが判明した。また、インスリン感受性が回復していることが判明した。また、インスリン感受性が回復していることもインスリンクランプ法で確認された。さらに、膵臓中インスリン含量も改善し、膵β細胞に対して保護作用を有していることが判明した。さらにまた、糖尿病モデル動物に本発明の有効成分を投与して、血漿トリグリセリド値を調べたところ、本発明の有効成分はその値を低下させた。

【0029】また、本発明の有効成分である化合物は、 毒性が低く、さらに、体内での加水分解で生じるアグリ コン部分の促通拡散型糖輸送担体の阻害作用が弱いとい う特徴も有する。

【0030】従って、本発明の有効成分である化合物 (1)は、高血糖を是正し、グルコーストキシシティーの悪循環を断ち切ることにより、また、全身の糖代謝機能を改善することにより、糖尿病〔例えば、インスリン依存型糖尿病、インスリン非依存型糖尿病等の真性糖尿病〕の予防・治療、および/または過血糖、特に食後の過血糖の予防・治療に効果的に使用することができる。さらに、本発明の有効成分は、インスリン抵抗性を改善し、高インスリン血症の改善、脂質代謝異常(例えば、高トリグリセリド血症等の高脂血症)の予防・治療にも効果的に使用することができる。

【0031】また、本発明の有効成分は、インスリン依存型糖尿病モデルに投与しても血糖降下作用を示すことから、インスリン依存型糖尿病治療におけるインスリンの補助薬として用いることも可能である。

【0032】さらに、糖尿病実験動物では、6ヶ月ほど高血糖状態が続くと尿中アルブミン量の増加、熱刺激に対する反応性の低下が生じる。これらはそれぞれ長期に渡って糖尿病をわずらった際に問題となる糖尿病合併症のうちの腎障害、神経障害の指標である。本発明の有効成分をインスリン非依存型糖尿病モデル動物に連続投与することにより、血糖値がコントロールされ、尿中アルブミン量の増加や熱刺激に対する反応性の低下を抑制することができた。さらに、本発明の有効成分を糖尿病モデル動物に投与して、クレアチニンクリアランスの側定および腎臓の病理組織学的検査を行ったところ、本発明の有効成分はクレアチニンクリアランスの低下およびメサンジウム領域の拡大を抑制した。従って、本発明の有

効成分である化合物(1)は、腎障害(例えば、糖尿病性腎症)、神経障害等の糖尿病合併症の予防・治療にも効果的に使用することができる。

【0033】本発明の有効成分である化合物(1)およびその薬理的に許容しうる塩は、経口的にも非経口的にも投与することができ、経口もしくは非経口投与に通常用いられる医薬担体を用いて、適当な製剤とすることができる。かかる医薬担体としては、例えば、結合剤(シロップ、アラビアゴム、ゼラチン、ソルビット、トラガント、ポリビニルピロリドン等)、賦形剤(乳糖、砂糖、コーンスターチ、リン酸カリウム、ソルビット、グリシン等)、潤滑剤(ステアリン酸マグネシウム、タルク、ポリエチレングリコール、シリカ等)、崩壊剤(バレイショデンプン等)および湿潤剤(ラウリル硫酸ナトリウム等)等をあげることができる。また、これら医薬製剤は、経口投与する場合には、錠剤、顆粒剤、カプセル剤、散剤の如き固形製剤であってもよく、溶液、懸潤

液、乳液の如き液体製剤であってもよい。一方、非経口 投与する場合には、例えば、注射用蒸留水、生理的食塩 水、ブドウ糖水溶液等を用いて注射剤や点滴剤として、 あるいは坐剤等とすることができる。

【0034】本発明の有効成分であるプロピオフェノン誘導体(1)またはその薬理的に許容しうる塩の投与量は、投与方法、患者の年齢、体重、状態あるいは疾患の程度によって異なるが、通常、1日あたりの投与量は、経口投与の場合には0.05~30mg/kg、とりわけ0.5~15mg/kg、非経口投与の場合には、0.005~30mg/kg、とりわけ0.05~3mg/kgであるのが好ましい。

【0035】本発明の有効成分であるプロピオフェノン 誘導体(1)またはその薬理的に許容しうる塩は、一般 式(11)

[0036]

【化4】

(II)

【0037】(式中、記号は前記と同一意味を有する。)で示される化合物を還元し、所望により薬理的に許容しうる塩とすることにより製することができる。

「日の38】本還元反応は、常法に従い、金属水素化物による還元や接触還元などにより実施することができる。例えば、金属水素化物による還元では、溶媒(例えば、メタノール、エタノール、テトラヒドロフラン等の有機溶媒あるいはこれらの混合溶媒)中、金属水素化物 30 「例えば、水素化テルルナトリウム(NaTeH)等。水素化テルルナトリウムはシンセシス(Synthesis)、第545頁(1978年)記載の方法に従って調製することができる。〕を用いて、また、接触還元では溶媒(例えば、メタノール、エタノール等の有機溶媒 あるいはこれら有機溶媒と水の混合溶媒)中、水素雰囲

気下で触媒〔例えば、パラジウムー炭素、白金ー炭素、酸化白金、ラネーニッケル等。また、ベンゾフラン環の二重結合が還元されることを防ぐために、触媒能を低下させうる物質(例えば、N,Nージメチルアミノピリジン等)を添加してもよい。〕を用いて、冷却下~加熱下(とりわけ、10~30℃)で実施するのが好ましい。【0039】また、このようにして得られた本発明の有効成分である化合物は、以下に示す方法により、または以下の方法を組み合わせることにより、相互に変換することも可能である。

【0040】(1) 本発明の有効成分である化合物(1) のうち一般式(1-b) 【0041】 【化5】

【0042】(式中、R<sup>1</sup>はアシル基を表し、他の記号は前記と同一意味を有する。)で示される化合物は、本発明の有効成分である化合物のうち一般式(1-a)

[0043]

【化6】

【0044】(式中、記号は前記と同一意味を有する。)で示される化合物をアシル化することにより製することができる。

【0045】(2)本発明の有効成分である化合物(1)のうち、一般式(1-c)

[0046]

【化7】

【0047】(式中、 $R^3$ はアシル基を表し、他の記号は前記と同一意味を有する。)で示される化合物は、化合物(I-a)の $\beta-D$ -グルコピラノシル基の4位および6位水酸基を保護した化合物である一般式(I-d)

[0048]

【化8】

【0049】(式中、R<sup>11</sup> OおよびR<sup>12</sup> Oは保護された 水酸基を表し、他の記号は前記と同一意味を有する。) で示される化合物をアシル化し、ついで保護基R<sup>11</sup> およ びR<sup>21</sup> を除去することにより製することができる。

【0050】(3) 本発明の有効成分である化合物

(1) のうち、一般式 (I-e)

[0051]

(化9)

12

【0052】(式中、 $R^4$ はアシル基を表し、他の記号は前記と同一意味を有する。)で示される化合物は、化合物 (1-d) の $\beta-D-$ グルコピラノシル基の3位水酸基を保護した化合物である一般式 (1-f)

[0053]

【化10】

【0054】(式中、 $R^{31}$  Oは保護された水酸基を表し、他の記号は前記と同一意味を有する。)で示される化合物をアシル化し、保護基 $R^{11}$ 、 $R^{21}$  および $R^{31}$  を除去することにより製することができる。

【0055】化合物(1-d)および化合物(1-f)において、β-D-グルコピラノシル基の水酸基の保護 基R<sup>11</sup>、R<sup>21</sup>およびR<sup>31</sup>としては、慣用の保護基を用いることができるが、とりわけ4および6位水酸基の保護 基については、保護基が互いに結合してベンジリデン基 等を形成しているものを好適に用いることができ、3位 水酸基の保護基については、ι-ブチルジメチルシリル 基、トリメチルシリル基等のトリ低級アルキルシリル基を好適に用いることができる。これら保護基の除去は、酸処理、加水分解、還元等の慣用の方法により実施することが可能である。

【0056】製法(1)~(3)におけるアシル化は、 所望のアシル基に対応する有機酸(例えば、低級アルキ ルカルボン酸、低級アルコキシ低級アルキルカルボン 酸、安息香酸等)、その塩またはその反応性誘導体と原 料化合物を反応させることにより実施することができ る。

【0057】アシル基に対応する有機酸またはその塩と 原料化合物との反応は、適当な溶媒中、縮合剤(例え ば、ジシクロヘキシルカルボジイミド等)の存在まだは 非存在下に、また、有機酸の反応性誘導体と原料化合物 との反応は、適当な溶媒中または無溶媒で脱酸剤(例え ば、水酸化アルカリ金属、ピリジン等)の存在または非 存在下に、冷却下から加熱下(好ましくは-10℃~1 00℃、とりわけ0℃~50℃)で実施することができ る。

【0058】有機酸の塩としては、ナトリウム塩、カリ ウム塩、カルシウム塩等のアルカリ金属塩、アルカリ土 類金属塩をあげることができる。これら有機酸の塩を縮 合反応に用いる場合には、反応に際して遊離の酸として おくことが好ましい。

【0059】また、反応性誘導体としては、低級アルキ ルカルボン酸、低級アルコキシ低級アルキルカルボン 酸、低級アルコキシカルボン酸、安息香酸等の酸ハライ ド、酸無水物、活性エステル、活性アミド等をあげるこ とができる。

【0060】溶媒としては反応に悪影響を及ぼさないも のであればいずれも用いることができ、例えば、水、エ ステル類(酢酸エチル等)、ハロゲン化炭化水素類(ジ クロロメタン等) 等の慣用の溶媒、あるいはこれらの混 合溶媒をあげることができる。また、脱酸剤として例示 したビリジン等の有機塩基を溶媒とすることもできる。

【0061】なお、化合物(I-a)は化合物(II) のうち、Zがβ-D-グルコピラノシル基である化合物 を還元することにより得られる。

【0062】化合物 (1-d) は、化合物 (1-a) の

β-D-グルコピラノシル基の4および6位水酸基を保 護することにより得られ、化合物(I-F)は化合物 (1-d)のB-D-グルコピラノシル基の3位水酸基 を保護することにより得られる。β-D-グルコピラノ シル基の水酸基の保護は、例えば後述の製法(5)に示 す方法、製造例に記載の方法、または慣用の方法等に従 うことにより実施することができる。

【0063】また、上記(1)~(3)のアシル化反応 においては、原料化合物のOXが水酸基である場合に は、この水酸基もアシル化される場合があるが、この様 にして得られる化合物も本発明の有効成分である化合物 に含まれるものである。アシル化されることが不適当な 場合には、適当な溶媒(例えば、テトラヒドロフラン、 メタノール、水等)中、塩基[例えば、炭酸水素アルカ リ金属(炭酸水素ナトリウム、炭酸水素カリウム等)、 アミン類(tーブチルアミン等)]で処理することによ り、生成した化合物からアシル基を除去することができ

【0064】(4)本発明の有効成分である化合物 (1) のうち、一般式(I-g) [0065]【化11】

(I-g)

【0066】(式中、R2は低級アルキル基を表し、他 の記号は前記と同一意味を有する。) で示される化合物 は、一般式(I-h)

[0067] 【化12】

【0068】(式中、記号は前記と同一意味を有す る。)で示される化合物と一般式(III) R<sup>2</sup>OH (III)

(式中、記号は前記と同一意味を有する。) で示される 化合物を反応させることにより製することができる。 【0069】本反応は、適当な溶媒(例えば、ジクロロ メタン等。また、化合物(111)を溶媒として用いる - トルエンスルホン酸等)、低級アルカンスルホン酸 (メタンスルホン酸等)等の有機酸、または、塩酸もし くは硫酸等の無機酸)の存在または非存在下に、冷却下 から加熱下(好ましくは25℃~50℃、とりわけ25 ℃~35℃)で実施することができる。

【0070】化合物(111)としては、メタノール、 エタノール、プロパノール、イソプロパノール、nーブ こともできる。〕中、酸触媒(アリールスルホン酸(p 50 タノール、tーブタノール等の直鎖もしくは分岐鎖の炭 素数  $1 \sim 6$  のアルカノールを用いることができ、化合物 (1-h) に対して等モル量からやや過剰量用いるのが好ましい。

【0071】なお、化合物(I-h)は、例えば(a) 適当な溶媒(例えば、テトラヒドロフラン等)中または 無溶媒で、脱酸剤(2, 4,6-コリジン、ピリジン等 の有機塩基、炭酸水素ナトリウム等の無機塩基)の存在 または非存在下に、化合物(I-a)とハロゲノギ酸ア リール(例えば、ハロゲノギ酸 p-ニトロフェニル)ま たはN,N-カルボニルジイミダゾール等を反応させた 後、要すれば加熱することにより、あるいは(b)後述 の製法(5)に従うことにより得られる。

【0072】(a)法において、脱酸剤として有機塩基を用いた場合には、その有機塩基を溶媒として用いることもできる。

【0073】本反応は、冷却下から加熱下、とりわけー50℃~60℃で実施することができる。また、ハロゲノギ酸アリールを用いた場合には、ハロゲノギ酸アリールを加えた後に加熱することが好ましく、とりわけ40℃~70℃に加熱するのが好ましい。

【0074】(5)本発明の有効成分である化合物(1)のうち、一般式(1-i)

[0075]

【化13】

【0076】(式中、R5およびR6は、R5が水素原子

ox' i

【0083】(式中、OXIは保護された水酸基を表し、他の記号は前記と同一意味を有する。)で示される化合物および一般式(I-k)

[0084]

[(£16]

もしくは低級アルキル基、 $R^6$ が低級アルコキシ基であるか、または $R^5$ が水素原子、 $R^6$ がフェニル基であるか、あるいは $R^5$ および $R^6$ が一緒になってオキソ基を形成し、他の記号は前記と同一意味を有する。)で示される化合物は、化合物(1-a)と、一般式( $1\ V$ )

16

[0077]

【化14】

$$\begin{array}{c}
R^5 \\
A^1
\end{array}$$
(IV)

【0078】(式中、 $A^1$ および $A^2$ は脱離基を表し、他の記号は前記と同一意味を有する。)で示される化合物を反応させることにより製することができる。

【0079】化合物(1V)において、脱離基としては、反応に影響を及ぼさない通常の脱離基を用いることができるが、ハロゲン原子(例えば、塩素原子、臭素原子)、低級アルコキシ基(例えば、メトキシ基、エトキシ基)などを好適に用いることができる。

【0080】本反応は適当な溶媒〔例えば、ジクロロメタン等。また、化合物(IV)を過剰量用いて溶媒とすることもできる。〕中または無溶媒で、酸〔有機酸(アリールスルホン酸、低級アルカンスルホン酸等)、無機酸(塩酸、硫酸等)もしくは強酸と弱塩基の塩(pートルエンスルホン酸ピリジニウム等)等〕または塩基(例えば、トリエチルアミン等のトリ低級アルキルアミン、ピリジン等)の存在あるいは非存在下に、加熱下から冷却下(好ましくは0℃~50℃、とりわけ20℃~30℃)で実施することができる。

【0081】(6)本発明の有効成分である化合物(1)のうち、一般式(1-j)-【0082】 【化15】

· (H)

【0085】(式中記号は前記と同一意味を有する。)で示される化合物は相互に変換することが可能である。すなわち、化合物(I-j)は化合物(I-k)を保護することにより、また化合物(I-k)は化合物(I-j)から保護基X1を除去することにより製することができる。

【0086】化合物(I-k)を保護する場合、本反応は常法に従い適宜実施することができるが、例えばアシル基により保護する場合には、先に記載した(1)~(3)の製法と同様にして実施することができる。ま

た、アリル基により保護する場合には、適当な溶媒(ア

セトン等)中、脱酸剤(炭酸カリウム等)の存在または 非存在下にアリルハライド(アリルプロミド等)を反応 させることにより実施することができる。

【0087】化合物(I-j)から保護基X<sup>1</sup>を除去する場合、本反応は、保護基の種類に応じ、慣用の方法に従って実施することができる。例えば、OX<sup>1</sup>が低級アルカノイルオキシ基または低級アルコキシカルボニルオキシ基である場合は、適当な溶媒中、酸もしくは塩基で処理することにより実施することができる。OX<sup>1</sup>が低級アルコキシ低級アルコキシ基である場合は、適当な溶媒中、酸を用いることにより実施することができる。また、OX<sup>1</sup>がアリルオキシ基である場合は、適当な溶媒(アセトニトリル等)中、ギ酸アンモニウム等の存在下に、パラジウム触媒(例えば、二塩化ビス(トリフェニルホスフィン)パラジウム(II)等)で処理すること

【0088】 (7) 本発明の有効成分である化合物 (1) のうち一般式 (1-1)

[0089]

により実施することができる。

【化17】

【0090】(式中、記号は前記と同一意味を有する。)で示される化合物は、一般式(1-m)

[0091]

【0092】(式中、R<sup>9</sup>およびR<sup>10</sup>は、同一あるいは 異なって水酸基の保護基を表し、他の記号は前記と同一 意味を有する。)で示される化合物を加水分解すること により、製することができる。

【0093】保護基R<sup>9</sup>およびR<sup>10</sup>としては、慣用の保 護基を用いる事ができるが、フェニル基、低級アルキル 基(例えばメチル基、エチル基)等が好ましい。

【0094】加水分解は通常用いられる方法により行われるが、溶媒(例えば、ジオキサン等のエーテル類、

水、またはこれらの混合溶媒)中または無溶媒で、塩基 (例えば、水酸化ナトリウム等の水酸化アルカリ金属、 炭酸リチウム等の炭酸アルカリ金属等)の存在下に、加 熱下から冷却下(好ましくは-20℃~50℃、とりわ け0℃~30℃)で実施する事が望ましい。

【0095】なお、本反応において塩基で加水分解を行った場合には、化合物(I-I)は加水分解に用いた塩基との塩として単離することもできる。

【0096】化合物 (I-m) は、化合物 (I-a) と 一般式 (IX)

[0097]

【化19】

【0098】(式中、A³は脱離基を表し、他の記号は前記と同一意味を有する。)で示される化合物を反応させることにより製することができる。

【0099】化合物(1X)において、脱離基A³としては、反応に影響を及ぼさない通常の脱離基を用いることができるが、ハロゲン原子(例えば、塩素原子、臭素原子)などを好適に用いることができる。

【0100】本反応は適当な溶媒(例えば、ジクロロメタン、テトラヒドロフラン等)中または無溶媒で、塩基(例えば、トリエチルアミン等のトリ低級アルキルアミン、2,4,6ーコリジン等)の存在または非存在下に、加熱下から冷却下(好ましくは-20 $\sim$ 50 $^\circ$ 、とりわけ0 $^\circ$ ~30 $^\circ$ )で実施することができる。

【0101】本発明の有効成分である化合物の原料化合物(11)は、一般式(V)

[0102]

【化20】

【0103】(式中、Z<sup>1</sup>は水酸基が保護されていてもよいβ-D-グルコピラノシル基を表し、他の記号は前記と同一意味を有する。)で示される化合物と5-ホルミルベンゾ [b] フランを縮合させ、要すれば得られた化合物中に存する水酸基を保護することにより製することができる。

【0104】原料化合物(V)の2<sup>1</sup>が水酸基が保護されたβ-D-グルコピラノシル基である場合、β-D-グルコピラノシル基の水酸基の保護基としては、低級アルカノイル基(例えばアセチル基)等の慣用の保護基を用いることができる。

【0105】原料化合物(V)と5-ホルミルベンゾ

[b] フランとの縮合反応は、常法により実施することができ、例えば、適当な溶媒(例えば、メタノール、エタノール等の有機溶媒またはこれら有機溶媒と水との混合溶媒)中、塩基(例えば、水酸化カリウム等の水酸化アルカリ金属)の存在下に、冷却下から加熱下(とりわけ10℃~30℃)で実施することができる。

【0106】得られた化合物中の水酸基を保護する場合、保護は常法に従って実施するか、前記の(1)~(5)の方法に従うか、あるいはこれらの方法を組み合

は、精製して反応に用いても良いが、粗製のまま還元反 応に用いることもできる。

【0107】本反応によって得られた化合物(11)

わせることにより実施することができる。

【0108】原料化合物 (V) は、例えば一般式 (V 1)

20

[0109]

[K21]

M

【0110】(式中、記号は前記と同一意味を有する。)で示される化合物と2、3、4、6ーテトラーOーアセチルーαーDーグルコピラノシルプロミドを、冷却下から加熱下で、4級アンモニウム塩(とりわけ、ベンジルトリ低級アルキルアンモニウムクロリドが好ましい。)の存在または非存在下、塩基(例えば、水酸化カリウム、炭酸カリウム、炭酸カドミウム等)を用いて適当な溶媒(例えば、クロロホルム、トルエン、アセトン等)中で縮合させ、次いで所望により6位のフェノール性水酸基の保護を行うことにより製することができる。

【0111】より具体的には、例えば、(i) ジャーナル・オブ・メディシナル・アンド・ファーマシューティカル・ケミストリー(J. Med. Pharm. Che 30 m.)、第5巻、1045頁(1962年)に記載の方法に従い、化合物(VI)と2、3、4、6ーテトラー〇ーアセチルーαーDーグルコピラノシルブロミドを適当な溶媒中(例えば、含水アセトン)、水酸化カリウムの存在下に反応させた後、次いで所望により水酸基を保護するか、(ii)カーボハイドレート リサーチ(Carbohydrate Research)第70巻、313頁(1979年)記載の方法に準じ、化合物(VI)と2、3、4、6ーテトラー〇ーアセチルーαーDーグルコピラノシルブロミドを適当な溶媒中(例えば、トルエン等の芳香族炭化水素類)、炭酸カドミウムの存在下に加熱、還流した後、次いで所望により水酸基

を保護するか、あるいは(i i i )化合物(V I)と
2、3、4、6ーテトラー〇ーアセチルーαーDーグルコピラノシルブロミドを適当な溶媒中(例えばクロロホルム等のハロゲン化炭化水素類もしくはそれに少量の水を添加したもの)、4級アンモニウム塩(ベンジルトリブチルアンモニウムクロリド)および炭酸アルカリ金属(炭酸カリウム)の存在下に反応させ、ついで所望により水酸基を保護するなどの方法により製することができる。

【0112】また6'位のフェノール性水酸基の保護は常法に従い実施することができる。

【0113】原料化合物(V1)は、例えば、Yがメチル基である化合物は、ジャーナル・オブ・オーガニックケミストリー(J. Org. Chem)、第29巻、2800頁(1964年)に記載の方法や、オルシノールをアセチル化し、得られたオルシノールジアセテートを適当な溶媒中(例えば、クロロベンゼン)または無溶媒で、ルイス酸(例えば、塩化アルミニウム)の存在下にフリース転位反応に付すことにより製することができる。

【0114】また化合物(VI)のYが炭素数2以上の低級アルキル基である化合物は、例えば下式で示される工程により製することができる。

[0115]

【化22】

【0116】 (式中、Y<sup>1</sup>は低級アルケニル基を表し、 他の記号は前記と同一意味を有する。)

すなわち、まず3,5-ジメトキシアニリンを酢酸中、塩酸の存在下で亜硝酸ナトリウムを用いてジアゾニウム塩とした後、ヨウ化カリウムを作用させ、ジメトキショードベンゼンを製する。この化合物を酢酸中、臭化水素酸で処理して脱メチル化し、ついで生じたフェノール性水酸基を無水酢酸等を用いてアセチル化し、ジアセトキショードベンゼンを製する。その後、トリブチル低級アルケニルスズをパラジウム触媒(例えば、二塩化ピス(トリフェニルホスフィン)パラジウム(II))の存在下に反応させ、一般式(VII)で示されるジアセトキシ低級アルケニルベンゼンを製する。この化合物を接触還元に付した後、得られたジアセトキシ低級アルキルベンゼン(VIII)を塩化アルミニウム等のルイス酸の存在下、フリース転位反応に付すことにより、化合物(VI)を製することができる。

【0117】本明細書において、低級アルキル基とは、例えば、メチル基、エチル基、プロピル基、プチル基等、炭素数1~6の直鎖または分岐鎖のアルキル基を意味し、好ましくは炭素数1~4のものを意味する。低級アルコキシ基とは、例えば、メトキシ基、エトキシ基、プロポキシ基、ブトキシ基等、炭素数1~6の直鎖または分岐鎖のアルコキシ基を意味し、好ましくは炭素数1~4のものを意味する。低級アルカノイル基とは、例えばアセチル基、プロピオニル基、ブチリル基等、炭素数2~6の直鎖または分岐鎖のアルカノイル基を意味し、好ましくは炭素数2~4のものを意味する。低級アルキリデン基とはメチレン基、エチリデン基、イソプロピリデン基等、炭素数1~6の直鎖または分岐鎖のアルキリデン基を意味し、好ましくは炭素数1~4のものを意味する。

【0118】また、本明細書中、 $\beta$ -D-グルコピラノシル基とは、下式

22

20 [0119]

(K23) HO HO HO OH

【0120】で示される構造を表す。

【0121】実験例1

ラットにおける尿糖増加作用

(実験方法) 本発明の有効成分(後記製造例記載化合 物)または比較化合物(フロリジン)を検体として、検 体にカルボキシメチルセルロース (CMC) ナトリウム (ナカライテスク社製) および水を加えて、0.5%C MCナトリウム水溶液12ml中検体120mgを含有 する検体投与液を調整した。雄性SD系ラット (6週 齢、1群3~5匹) に検体投与液を経口投与(投与量: 100mg/kg) し、投与後24時間、ラットを代謝 ケージに入れて尿を採取した。尿量測定後、遠心分離に より混雑物を除いてからグルコース・アナライザー (ア ペック社製)で尿糖濃度を測定した。尿量(ml)及び 尿糖濃度(mg/dl)から算出した24時間に排泄さ れた尿糖量を、体重200gあたりの尿糖量(mg/2 4hr/200g体重)に換算した。結果は表1の通り である。なお、0.5%СМСナトリウム水溶液のみを 投与した群では、尿糖量は2. 0mg/24hr/20 0g体重であった。

. -...

[0122]

【表1】

#### 表1

· 投与検体	<b>尿糖量</b> (mg/24hr/200g体重)
製造例1	738.
. 製造例 2	1192
. 製造例3	805
製造例4	1423
製造例 5	980
製造例6	1742
製造例7	540
製造例10	729
製造例12	1450
製造例17	1407
製造例18	864
フロリジン	3

# 【0123】実験例2

4週齢の雌性 K K - Ay/T a マウスに、後記製造例2記載の化合物を4週間混餌投与し(投与量:100mg%)、血糖値、ヘモグロビンA1c値、血漿トリグリセライド値、血漿インスリン値、尿中マイクロアルブミン排泄量、クレアチニンクリアランスに関して検討をおこなった。

【0124】血糖値はグルコースオキシダーゼ法(新ブラッドシュガーテスト、ベーリンガーマンハイム社)、ヘモグロビンA1c値はアフィニティーカラム法(グリクアフィン・GHb、ISOLAB INC.)、血漿 30トリグリセリド値は酵素法(トリグリザイムーV、栄研)、血漿インスリン値はELISAinsuli

#### 20 n kit、森永) にて測定した。

【0125】また、尿中マイクロアルブミンはELISA法(Albuwell-M、Exocell Inc.)にて測定し、クレアチニンクリアランス(Ссr)は、尿量(V;ml/hr)を測定し、血漿クレアチニン濃度(Pcr;mg/ml)および尿中クレアチニン濃度(Ucr;mg/ml)をJaffe、法(クレアチニンーテストワコー、和光純薬工業)にて測定後、次式から算出した。

【0126】Ccr=Ucr×V/Pcr また正常対照群は同週齢の雌性C57BL/6Nとした。結果は表2の通りである。

【0127】 【表2】

#### 表2

	本発明有効成 分投与靽	コントロール	正常対照群
血糖值 (mg/dl)	. 187.3 ± 4.8	304.6 ± 8.7	123.2 ± 2.4
ヘモグロビンA1c値 (%)	6.1 ± 0.1	7.6 ± 0.2	4.2 ± 0.1
血漿トリグリセリド値 (mg/dl)	325.5 ± 14.7	438.6 ± 18.7	70.3 ± 3.5
血漿インスリン値 (ng/ml)	11.5 ± 1.5	31.6 ± 3.2	0.4 ± 0.0
クレアチニンクリアランス (ml/hr/100 g 体重)	34.4 ± 2.7	23.8 ± 1.8	41.2 ± 7.4
泉中マイクロアルプミン (μg/日)	661.2 ± 77.6	1980.0 ± 288.9	7.66 ± 0.8

化を調べた。さらに、投与期間終了後、腎臓について病 理組織学的検査を実施した。

【0129】尿中アルブミンは、ELISA法にて測定 した。また、腎臓の病理組織学的検査は、以下の通りに 行った。腎臓をメタノール・カルノア固定液で固定後、 常法に従ってパラフィン切片を作製し、ヘマトキシリン ・エオジン染色およびPAS染色を施して鏡検した。糸 球体メサンジウム領域の拡大をPAS陽性領域の増加の 程度によって、スコア化した。すなわち、糸球体にび慢 性に僅かに増加するものを軽度(+)、それに加えて糸 球体の一部に結節性に増加するものを中程度(++)、 糸球体全体にPAS陽性物質の増加が明らかで糸球体硬 化の様相を呈するものを高度(+++)とした。各個体 左右のそれぞれ任意の糸球体50個ずつ、計100個の 糸球体について検査した。

【0130】結果は表3の通りである。

[0131]

【表3】

表3

	本発明有効成分 投与群	コントロール群	
尿中アルブミン排泄量 (μg/24 h/100g 体薫)	623 ± 121	1166 ± 109	
スコア (ポイント)	48.00 ± 3.65	64.50 ± 4.35	

【0132】本発明の有効成分を投与した群は、尿中ア ルブミン排泄量の増加が有意に抑制された。また腎の病 理組織学的検査においては、本発明の有効成分を投与し た群は、db/dbマウスで顕著に認められたPAS陽 20 性の糸球体メサンジウム領域の拡大が有意に抑制され た。

#### [0133]

#### 【製造例】製造例1

2'-(2, 3, 4, 6-r+7-0-r+7-4)Dーグルコピラノシルオキシ) - 6'-ヒドロキシ-4' ーメチルアセトフェノン120gを、水冷したエタノー ル1. 21と50%水酸化カリウム水溶液240gの混 液に加え、溶解し、5-ホルミルベンゾ [b] フラン4 2. 4 gを加え、アルゴン雰囲気下、室温で一晩撹拌す る。反応液に4ージメチルアミノピリジン29.5gお よび10%白金-炭素23.58gを加え、水素常圧 下、室温で4.5時間撹拌する。触媒を濾去し、濾液を トルエンで洗浄し、氷冷下、18%塩酸で酸性とした 後、酢酸エチルで抽出する。得られた有機層を水、飽和 重曹水、飽和食塩水で順次洗浄し、洗浄した水層は酢酸 エチルで抽出し、有機層をあわせて、乾燥後、減圧下に 濃縮し、残渣を水ーエタノールより結晶化させ、3-(5-ペンゾ [b] フラニル) -2'- (β-D-グル コピラノシルオキシ) - 6'-ヒドロキシ- 4'-メチル 40 プロピオフェノン82. 4gを得る。

【0134】融点:152. 5-154℃ ESI-MS (m/z) : 476 [(M+NH<sub>4</sub>)]IR (nujol,  $cm^{-1}$ ): 3560, 3510, 3 350, 3270, 1630 NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 2. 24 (3H, s), 3.00(2H, t, J=7.4, 結合定数 J の単位は Hzである。以下同じ。), 3. 1-3. 5 (7H.

m), 3. 71 (1H, ddd, J=2. 0, 5. 5.

(1H, d, J=7. 3), 5. 05 (1H, d, J=5. 1), 5. 12 (1H, d, J = 4. 6), 5. 2 9 (1H, d, J=5. 1), 6. 40 (1H, d, J=0.4), 6.54 (1H, s), 6.88 (1H, dd, J=0. 9, 2. 2), 7. 22 (1H, dd, J=1. 8, 8. 4), 7. 46 (1H, d, J=8. 6), 7. 53 (1H, d, J=1. 5), 7. 93 (1H, d, J=2.2), 11.90(1H, s)【0135】製造例2

(1) 3-(5-ベンゾ [b] フラニル) -2'-(β -D-グルコピラノシルオキシ)-6'-ヒドロキシー 4'-メチルプロピオフェノン2.50gをアセトン2 0mlに溶解し、炭酸カリウム2.13g、アリルブロ ミド933mgを加え、6時間加熱環流する。冷却後、 反応液を氷水中に注ぎ、酢酸エチルで抽出する。有機層 を水洗、乾燥後、溶媒を留去する。得られた残渣をシリ カゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒:クロロホ ルム/メタノール) で精製して、3-(5-ベンゾ [b] フラニル)  $-2'-(\beta-D-J)$ ルコピラノシル オキシ) -6 -アリルオキシ-4 -メチルプロピオフ ェノン1.63gを得る。

[0136] ESI-MS (m/z): 521 [(M+ $Na) \cdot ], 516 [(M+NH_4) \cdot ]$ 

IR (neat, cm<sup>-1</sup>): 3019, 1691, 16

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 2. 28 (3H, s). 2. 92-3. 02(2H, m), 3. 04-3. 32(6H, m), 3. 40-3. 50 (1H, m), 3. 66-3.74 (1H, m), 4.50 (2H, dt, J = 1.5, 5.0), 4.57 (1H, t (b) r)), 4. 87 (1H, d, J=7. 7),  $\overline{5}$ . 03 (1H, d, J=4. 8), 5. 09 (1H, d (b)r)), 5. 16 (1H, ddt, J=10. 4, 1. 12), 4. 59 (1H, t, J=5. 8), 4. 98 50 7, 1. 5Hz), 5. 23 (1H, br), 5. 26

(1H, ddt, J=17.4, 1.7, 1.5), 5. 90 (1H, ddt, J = 17. 4, 10. 4. 5. 0), 6. 56 (1H, s), 6. 66 (1H, s), 6. 88 (1H, dd, J = 0. 9, 2. 2), 7. 18 (1H, dd, J = 1.7, 8.4), 7.4 5 (1H, d, J = 8. 4), 7. 49 (1H, d, J= 1.3), 7.93 (1H, d, J = 2.2). 【0137】(2)3-(5-ベンゾ[b]フラニル) -2'-(β-D-グルコピラノシルオキシ)-6'-ア リルオキシー4・-メチルプロピオフェノン500mg を2, 4,6-コリジン5mlに溶かし、ドライアイス ーアセトンにて-40℃に冷却し、撹拌しながらメチル クロロホルメート114mgのジクロロメタン0.5m | 溶液を滴下する。−40℃で1時間、次いで室温で 1. 5時間撹拌する。反応液を冷10%クエン酸水に注 ぎ、酢酸エチルで抽出する。有機層を水洗、乾燥後、溶 媒を留去する。得られた残渣をシリカゲルカラムクロマ トグラフィー(溶出溶媒:クロロホルム/メタノール) で精製し、3 - (5 - ベンゾ [b] フラニル) - 2 '-**(6-O-メトキシカルボニル-β-D-グルコピラノ** シルオキシ)-6 '-アリルオキシ-4 '-メチルプロピ オフェノン487mgを得る。

[0138] ESI-MS (m/z):579 [ (M+Na) ·]

1R (neat, cm<sup>-1</sup>) : 3401, 1751, 16
09

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 2. 27 (3H, s), 2. 92-2. 99 (2H, m), 3. 02-3. 32 (5H, m), 3. 57-3. 62 (1H, m), 3. 64 (3H, s), 4. 13 (1H, dd, J=6. 8, 11. 4), 4. 38 (1H, dd, J=1. 7, 11. 4), 4. 50 (2H, dt, J=5. 0, 1. 5), 4. 91 (1H, d, J=7. 7), 5. 16 (1H, ddt, J=10. 6, 1. 8, 1. 5), 5. 21 (1H, d, J=5. 0), 5. 26 (1H, ddt, J=17. 4, 1. 7, 1. 6), 5. 35 (2H, d, J=5. 7), 5. 89 (1H, ddt, J=17. 2, 10. 6, 4. 9), 6. 57 (1H, s), 6. 61 (1H, s), 6. 87 (1H, dd, J=0. 9, 2. 2), 7. 16 (1H, dd, J=8.

4), 7. 47 (1H, s), 7. 93 (1H, d, J = 2. 0).

[0140] ES1-MS (m/z):539 [  $(M+NH_i)$ :]

1 R (nujol, cm<sup>-1</sup>): 3200-3500, 1 714

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 2. 23 (3H, s). 2. 99 (2H, t, J=7. 4), 3. 14-3. 4 2 (5H, m), 3. 65 (3H, s), 3. 63-3. 69 (1H, m), 4. 16 (1H, dd, J= 6. 6, 11. 5), 4. 39 (1H, dd, J=2. 0, 11. 5), 5. 02 (1H, d, J=7. 5), 5. 25 (1H, d, J=5. 0), 5. 37 (1H, d, J=5. 3), 5. 39 (1H, d, J=5. 3), 6. 42 (1H, s), 6. 50 (1H, s), 6. 88 (1H, dd, J=0. 9, 2. 2), 7. 2 0 (1H, dd, J=1. 7, 8. 4), 7. 47 (1 H, d, J=8. 4), 7. 51 (1H, d, J=1. 3), 7. 93 (1H, d, J=2. 2), 11. 80 (1H, s)<sub>6</sub>

【0141】製造例3-9

(1)製造例2-(2)と同様にして、対応する原料化合物から表4~7に記載の化合物を得る。

[0142]

40 【表4】

2

表 4

CH 3 OH		
製造例	. 1	物性值等
	$\mathbb{R}^{1}$	
No.		FAB-MS (m/z): 571[(M+H)*]
3-(1)	сн <sub>3</sub> сн <sub>2</sub> осо-	IR (neat, cm <sup>-</sup> ): 3397, 1747, 1697, 1609
[ ]		IR (neat, CR ): 3397, 1147, 1037, 1003
1		NMR (DMSO-d <sub>6</sub> ) 6:1.15(3H, t, J=7.1), 2.28(3H, s),
		2.92-2.99(2H, m), 3.32-3.34(5H, m), 3.61(1H, m),
1		4. 05(2H, q, J=7.1), 4. 11(1H, dd, J=7.0, 11.7),
		4. 37(1H, dd, J=1.7, 11.7), 4. 55(2H, dt, J=4.9,
		1.5), 4.91(1H, d, J=7.7), 5.16(1H, ddt, J=10.6,
		1. 8, 1. 5), 5. 19(1H, d, J=5. 1), 5. 25(1H, ddt,
l l	1	J=17.4, 1.8, 1.7). 5.38(2H, d, J=5.5), 5.89(1H,
		ddt, J=17. 2, 10. 6, 4. 9), 6. 58(1H, s), 6. 63(1H,
1	1	s), 6.87(1H, dd, J=0.9, 2.2), 7.16(1H, dd,
1		J=1.7, 8.6), 7.45(1H, d, J=8.6), 7.47(1H, m),
Į.		7. 93(1H, d, J=2. 2)
4-(1)	CH2 (CH2) 0CO-	FST-WS (m/z): 602[OH-NH.)*]
	3 22	TR(neat_ cm '): 34UZ, 1/47, 1037, 1003
1		NAME (NASO-d.) 5:0.83 (3H. t. J=7.5). 1.54 (2H. m), [
	ì	2. 28(3H, s), 2. 92-2. 99(2H, m), 3. 03-3. 32(5H, m),
1	ļ	k 60(1HL m), 3.96(2H, dt, J=1.3, 6.6), 4.11(1H, ]
1	1	lid. I=7.0, 11.7), 4.37(1H, dd, J=1.7, 11.7).
1		4. 50(2H, dt. J=4.9, 1.5), 4.91(1H, d, J=7.7).
		5. 16(1H, ddt, J=10.6, 1.8, 1.5), 5.21(1H, d,
1	1	IT=5 1), 5, 26 (IH, ddt, J=17.2, 1,8, 1.7),
1		5.35(2H, n), 5.89(1H, ddt, J=17.2, 10.6, 4.9),
1		K 58(1H, s), 6.62(1H, s), 6.87(1H, dd, J=0.9,
		b 2) 7 16 (1H, dd, J=1, 8, 8, 4), 7, 45 (1H, d,
1	1	J=8.4), 7.47(1H, d, J=2.0), 7.93(1H, d, J=2.2)

[0143]

【表5】

. ....

32

表 5

[0144]

【表6】

4 ----

34

表 6

[0145]

【表7】

t = . 12\*

36

表7

【0146】(2)製造例2-(3)と同様にして、表8~11記載の化合物を得る。

【0147】 【表8】

37

表8

CH <sub>3</sub> OH OH			
製造例 No.	$R^1$ .	物性值等	
	CI CI OCC	FAB-NS (m/z): 531[(M+H)*]	
3-(2)	CH3CH20C0-	IR (mijol, cm <sup>-1</sup> ): 3300-3500, 1733	
	,	MR (MSO-d.) 8:1.15(3H, t, J=7.1), 2.24(3H,	
		s), 2.99 (2H, t, J=7.4), 3.14-3.42 (5H, m),	
		3.62-3.69(1H, m), 4.06(2H, q, J=7.1), 4.14(1H,	
1	•	dd, J=7.0, 11.7), 4.38(1H, dd, J=2.2, 11.7),	
1	•	5.02(1H, d, J=7.3), 5.24(1H, d, J=4.8),	
	•	5. 36(1H, d, J=5. 5), 5. 38(1H, d, J=5. 3),	
l	·	5.41(1H, s), 6.51(1H, s), 6.87(1H, dd, J=0.9,	
· ·		2. 2), 7. 20(1H, dd, J=1.8, 8.4), 7. 46(1H, d,	
l		J=8.4), 7.51 (1H, d, J=1.3), 7.93 (1H, d,	
ł			
		J=2.2), 11.8(1H, s)	
4-(2)	10H3 (CH2) 50CO-	PSI-MS (m/z): 562[(M+NH_)] IR(neat, cm <sup>-1</sup> ): 3432, 1746, 1631	
		MR (Deso-d.) 8:0.83(3H, t, J=7.4), 1.55(2H,	
		a), 2.24(3H, s), 2.99(2H, t, J=7.3), 3.16-	
	•	3. 33 (3H, m), 3. 39 (2H, m), 3. 66 (1H, m),	
		3. 37 (2H, t, J=6.6), 4. 14 (1H, dd, J=6.8, 11.7).	
1		4. 38(1H, m), 5. 02(1H, d, J=7. 3), 5. 25(1H, d,	
1		J=4, 8), 5. 37 (1H, d, J=5.3), 5. 40 (1H, d,	
1		J=5. 1), 6. 41 (IH, 8), 6. 52 (IH, s), 6. 87 (IH, dd,	
1	1	J=0.9, 2.2), 7.20(1E, dd, J=1.7, 8.4).	
	1	7. 46(1H, d, J=8. 4), 7. 51(1H, d, J=1. 3).	
1	1.	7. 93(1H, d, J=2.2), 11.8(1H, s)	
L	<u></u>	h. 20 /mg -1 3 -1 m/1 -1	

[0148]

30 【表9】

表9

CH 3		
製造例	R <sup>1</sup>	物性值等
No.		
5-(2)	Me — OCO-	RSI-WS (m/z): 562[OH-NRL)*] IR (mujol, cm <sup>-1</sup> ): 3603,3489, 3421, 3291, 1711, 1619 NMR (DMSD-d <sub>a</sub> ) &:1.15, 1.17(3H each, both d, J= 5.5), 2.25(3H, s), 2.99(2H, t, J=7.5), 3.17- 3.42(5H, m), 3.64(1H, ddd, J=2.0, 7.0, 9.0), 4.12(1H, dd, J=7.0, 11.5), 4.36(1H, dd, J=2.0 11.5), 4.71(1H, heptet, J=6.5), 5.02(1H, d, J=7.5), 5.24(1H, d, J=6.5), 5.37, 5.40(1H each, both d, J=5.5), 6.40, 6.52(1H each, both d), 6.88(1H, dd, J=1.0, 2.0), 7.20(1H, dd, J=2.0, 8.5), 7.46(1H, d, J=8.5), 7.51(1H, d, J=2.0), 7.93(1H, d, J=2.0), 11.80(1H, s)
6-(2)	СН <sub>3</sub> (СН <sub>2</sub> ) 30СО	ESI-iss (m/s): 576[(i+NE <sub>1</sub> ) <sup>+</sup> ] IR (nn jol, cm <sup>-†</sup> ): 3400, 1745, 1630 MIR (DMSO-d <sub>2</sub> ) \$:0.83(3H, t, J=7.3), 1.27(2H, m), 1.51(2H, m), 2.24(3H, s), 2.99(2H, t, J=7.6), 3.1-3.4(5H, m), 3.66(1H, m), 4.02(2H, t, J=6.6), 4.14(1H, dd, J=6.8 11.5), 4.38(1H, dd, J=1.5, 11.5), 5.02(1H, d, J=7.5), 5.24(1H, d, J=4.9), 5.37(1H, d, J=5.3), 5.39(1H, d, J=6.1), 6.41(1H, s), 6.52(1H, s), 6.87(1H, dd, J=1.1, 2.2), 7.20(1H, dd, J=1.7, 8.6), 7.46(1H, d, J=8.6), 7.51(1H, d, J=1.3), 7.93(1H, d, J=2.2), 11.80(1H, s)

[0149]

【表10】

表10

	CH 3 OH OH OH		
製造例 No.	R <sup>1</sup>	物性催等	
8-(2)	CH <sub>3</sub> CO-	m.p. 86°C~ (徐本尼分解)  FAB-MS (m/z): 523[(M+H)']  IR (mujo1, cm'): 3400-3500, 1738, 1713  MIR (DMSO-d <sub>2</sub> ) & 1.97(3H, s), 2.26(3H, s), 2.99(2H, t, j=7.7), 3.14-3.49(5H, m), 3.63(1H, m), 4.03(1H, dd, j=7.1, 14.3), 4.44(1H, m), 5.01 (1H, d, j=7.5), 5.26(1H, d, j=4.8), 5.33(1H, d, j=5.5), 5.39(1H, d, j=5.1), 6.41(1H, s), 6.51 (1H, s), 6.88(1H, dd, j=0.9, 2.2), 7.21(1H, dd, j=1.8, 8.4), 7.47(1H, d, j=8.4), 7.52(1H, d, j=1.3), 7.94 (1H, d, j=2.2), 11.7(1H, s)  ESI-MS (m/z): 578[(M+ML)']  IR (neat, cm <sup>-1</sup> ): 3430, 1750, 1630  MAR (DMSO-d <sub>2</sub> ) & 2.24(3H, s), 2.99(2H, t, j=	
		7. 3), 3. 15-3. 45 (5H, m), 3. 21 (3H, s), 3. 48 (2H, m), 3. 63 (1H, m), 4. 14 (3H, m), 4. 40 (1H, dd, J=1.9, 11.4), 5. 02 (1H, d, J=5.3), 5. 23 (1H, d, J=4.9), 5. 36 (1H, d, J=5.3), 5. 38 (1H, d, J=5.1), 6. 41 (1H, d, J=0.7), 6. 52 (1H, d, J=0.7), 6. 87 (1H, dd, J=1.1, 2.2), 7. 20 (1H, dd, J=1.8, 8.4), 7. 46 (1H, d, J=8.4), 7. 51 (1H, d, J=1.1), 7. 92 (1H, d, J=2.2), 11. 80 (1H, s)	

[0150]

30 【表11】

表11

## 【0151】製造例10

3-(5-ベンゾ [b] フラニル) -2 ·-(β-D-ゲルコピラノシルオキシ) -6 ·-ヒドロキシー4 ·-メチルプロピオフェノン400mgをトリメチルオルトアセテート5mlに溶解し、<math>p-トルエンスルホン酸ピリジニウム22mgを加え、室温で1時間撹拌する。反応液に酢酸エチルを加えて希釈し、飽和重曹水に注ぐ。有機層を分取し、水洗、乾燥後、溶媒を留去する。得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒:クロロホルム/メタノール)で精製して、<math>3-(5-ベンゾ [b] フラニル) -2 ·-(4,6-O-(1-メトキシエチリデン) -β-D-ゲルコピラノシルオキシ) -6 ·-ヒドロキシー4 ·-メチルプロピオフェノン320mgを得る。

[0.152] ESI-MS (m/z): 537 [ (M+Na)], 515 [ (M+H)]

IR (nujol, cm<sup>-1</sup>): 3423, 1631 NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 1. 40 (3H, s), 2. 25 (3H, s), 2. 99 (2H, t, J=7. 5), 3. 23 (3H, s), 3. 26-3. 82 (8 H, m), 5. 18 (1H, d, J=7. 7), 5. 3 8 (1H, d, J=5. 3), 5. 61 (1H, d, J=5. 7), 6. 41 (1H, s), 6. 55 (1H, s), 6. 84 (1H, dd, J=0. 9, 2. 2), 7. 19 (1H, dd, J=1. 7, 8. 4), 7. 4 7 (1H, d, J=8. 4), 7. 51 (1H, d, J=1. 3), 7. 94 (1H, d, J=2. 2), 1 1. 7 (1H, s),

【0153】製造例11

(1)  $3-(5-ベンゾ [b] フラニル) -2'-(\beta-D-グルコピラノシルオキシ) -6'-ヒドロキシー4'-メチルプロピオフェノン1.87gをジクロロメタン36mlに懸濁し、室温で<math>p-h$ ルエンスルホン酸78mgとベンズアルデヒドジメチルアセタール930mgを加え、室温で1.5時間撹拌する。溶媒を留去し、酢酸エチルと飽和重曹水を加え、有機層を分取する。有機層を水洗、乾燥後、溶媒を留去し、得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒:クロロホルム/アセトン)で精製して、 $3-(5-ベンソ[b] フラニル) -2'-(4,6-O-ベンジリデン-\beta-D-グルコピラノシルオキシ) -6'-ヒドロキシー4'-メチルプロピオフェノン2.03gを得る。$ 

[0154] ESI-MS (m/z): 569 [ (M+Na)  $\cdot$ ], 547 [ (M+H)  $\cdot$ ]

IR (neat, cm-1): 3450, 1631

NMR (DMSO-de)  $\delta$ : 2.09 (3H, s),

3.01 (2H, t, J=7.4), 3.34-3.4

8 (4H, m), 3.58-3.70 (3H, m),

4.23 (1H, m), 5.22 (1H, d, J=7.7), 5.51 (1H, d, J=4.9), 5.59

(1H, s), 5.64 (1H, d, J=5.5),

6.42 (1H, s), 6.59 (1H, s), 6.9

0 (1H, dd, J=0.9, 2.2), 7.22 (1H, dd, J=1.8, 8.4), 7.36-7.53

(7H, m), 7.95 (1H, d, J=2.2), 1

1.80 (1H, s),

50 【0155】(2)3-(5-ベンゾ[b]フラニル)

 $-2^{\circ}-(4,6-0-ベンジリデン-\beta-D-グルコピラノシルオキシ)-6^{\circ}-ヒドロキシ-4^{\circ}-メチルプロピオフェノン1.00gをN、N-ジメチルホルムアミド10mlに溶解し、イミダゾール747mg、tーブチルジメチルクロロシラン827mgを加えて、室温で13時間撹拌する。反応液を氷水に注ぎ、酢酸エチルで抽出する。有機層を水洗、乾燥後、溶媒を留去し、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒:ヘキサン/酢酸エチル)で精製して、<math>3-(5-ベンゾ[b]フラニル)-2^{\circ}-(3-O-t-ブチルジメチルシリルー4,6-O-ベンジリデン-\beta-D-グルコピラノシルオキシ)-6^{\circ}-t-ブチルジメチルシリルオキシー4^{\circ}-メチルプロピオフェノン1.06gを得る。【0156】FAB-MS(m/z):797[(M+Na)<math>^{\circ}$ ]

IR (nujol, cm<sup>-1</sup>):3459, 1691, 1610

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta:0.01$  (3H, s). 0. 08 (3H, s), 0. 18 (6H, s), 0. 8 6 (9H, s), 0. 89 (9H, s), 2. 28 (3 H, s), 2. 93-3. 02 (2H, m), 3. 04 -3. 15 (2H, m), 3. 28 (1H, m), 3. 44 (1H, m), 3. 62 (2H, m), 3. 74 (1H, t, J=8. 8), 4. 18 (1H, m),5. 18 (1H, d, J=7. 9), 5. 56 (1H, d, J = 7.0), 5.58 (1H, s), 6.40 (1H, s), 6. 71 (1H, s), 6. 88 (1H, dd, J=0.9, 2.2), 7.17 (1H, d d, J = 1.8, 8.6), 7. 36-7. 49 (7 H, m), 7. 93 (1H, d, J=2. 2). 【0157】(3)3-(5-ベンゾ[b]フラニル) -2'-(3-0-t-ブチルジメチルシリル-4, 6-**-O-ベンジリデン-β-D-グルコピラノシルオキ** シ) -6'-1-ブチルジメチルシリルオキシー4'ーメ チルプロピオフェノン1.04gをピリジン5.4ml に溶解し、無水酢酸2.7mlを加え、室温で一晩撹拌 する。反応液を10%冷クエン酸水に注ぎ、酢酸エチル で抽出する。有機層を水、飽和重曹水で洗浄後、乾燥、 溶媒を留去し、3-(5-ベンゾ [b] フラニル)-2'-(2-0-アセチル-3-0-t-ブチルジメチ ルシリル-4、6-0-ベンジリデン-β-D-グルコ ピラノシルオキシ) ー6'ーtーブチルジメチルシリル オキシー4'ーメチルプロピオフェノン1.09gを得

[0158] ESI-MS (m/z) :840 [ (M+Na)·]

IR (neat, cm<sup>-1</sup>):1753, 1705, 16 09

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$ :-0. 04 (3H, s), 0. 00 (3H, s), 0. 17 (3H, s),

0. 17 (3H, s), 0. 78 (9H, s), 0. 8 6 (9H, s), 2. 02 (3H, s), 2. 28 (3 H, s), 2. 80-3. 02 (4H, m), 3. 62 (1H, t, J=9. 0), 3. 70-3. 85 (2 H, m), 4. 04 (1H, t, J=9. 2), 4. 2 9 (1H, dd, J=3. 7, 8. 8), 4. 93 (1 H, t, J=9. 0), 5. 38 (1H, d, J=8. 1), 5. 65 (1H, s), 6. 42 (1H, s), 6. 65 (1H, s), 6. 90 (1H, dd, J= 0. 9, 2. 2), 7. 15 (1H, dd, J=1. 8, 8. 6), 7. 37-7. 47 (6H, m), 7. 50 (1H, d, J=8. 6), 7. 94 (1H, d, J=2. 2)。

【0159】(4)3-(5-ベンゾ [b]フラニル)  $-2\cdot-(2-0-Pセチル-3-0-t-プチルジメチルシリルー4,6-0-ベンジリデン-\beta-D-グルコピラノシルオキシ)-6・t-プチルジメチルシリルオキシー4・メチルプロピオフェノン1.07gをテトラヒドロフラン23mlと酢酸2.3mlの混合液に溶解し、テトラーnープチルアンモニウムフルオリド685mgを加え、室温で25分撹拌する。反応液を濃縮し、得られた残渣を酢酸エチルに溶解して氷水に注ぐ。有機層を水洗、乾燥後、溶媒を留去して、3-(5-ベンゾ [b]フラニル)-2・-(2-0-アセチルー3-0-t-プチルジメチルシリルー4,6-0-ベンジリデン-<math>\beta$ -D-グルコピラノシルオキシ)-6・-ヒドロキシー4・-メチルプロピオフェノン968mgを得る。

[0.160] FAB-MS (m/z): 725 [ (M+ Na) ·]

IR (neat, cm<sup>-1</sup>):175-3, 1634 NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta:-0.05$  (3H. s), 0. 00 (3H, s), 0. 78 (9H, s), 2. 03 (3H, s), 2. 24 (3H, s), 2. 9 2-2.99 (2H, m), 3.05-3.11 (2 H, m), 3. 60 (1H, t, J=9. 1), 3. 7 2 (1H, t, J=9. 3), 3. 77-3. 85 (1) H, m), 4.04 (1H, m), 4.27 (1H, d d, J = 4. 2, 9. 2), 4. 95 (1H, t, J =8. 5), 5. 46 (1H, d, J=8. 1), 5. 6 4 (1H, s), 6. 42 (1H, s), 6. 52 (1 H, s), 6. 89 (1H, dd, J=0.9, 2. 2), 7. 20 (1H, dd, J=1.7, 8. 3), 7. 36-7. 46 (5H, m), 7. 50 (1H, d, J = 8.3), 7.51 (1H, m), 7.94 (1H, d, J=2. 2), 10. 7 (1H, s).【0 1 6 1】 (5) 3 - (5 - ベンゾ [b] フデニル) -2'- (2-0-アセチル-3-0-t -ブチルジメ チルシリルー4、6-O-ベンジリデン-β-D-グルコピラノシルオキシ)ー6'ーヒドロキシー4'ーメチル

プロピオフェノン958mgを酢酸35mlに溶解し、 水4ml、p-トルエンスルホン酸75mgを加えて、 室温で4日間撹拌する。反応液を氷水700mlに注 ぎ、酢酸エチルで抽出する。有機層を水洗、乾燥後、溶 媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィ 一(浴出溶媒:クロロホルム/メタノール)で精製し て、3- (5-ベンゾ [b] フラニル) -2'- (2-O-アセチル-β-D-グルコピラノシルオキシ)-6'-ヒドロキシー4'-メチルプロピオフェノン420 mgを得る。

【0162】融点:160℃~ (徐々に溶融) ESI-MS (m/z) : 518 [(M+NH<sub>4</sub>)]IR (nujol, cm<sup>-1</sup>):3100-3510, 1

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 1. 99 (3H, s). 2. 22 (3H, s), 2. 90-2. 97 (2H, m), 3.03-3.11(2H, m), 3.21-3. 31 (1H, m), 3. 42-3. 53 (3H, m), 3.72 (1H, m), 4.67 (1H, t, J =5.6), 4.78 (1H, dd, J=8.2, 9. 5), 5. 20 (1H, d, J = 8. 1), 5. 28 (1 H, d, J = 5. 3), 5. 36 (1 H, d, J =5. 5), 6. 39 (1H, s), 6. 52 (1H, s), 6.88 (1H, dd, J=0.9, 2.2), 7. 18 (1H, dd, J = 1.7, 8.4), 7.4 7 (1H, d, J=8. 4), 7. 50 (1H, d, J= 1. 3), 7. 93 (1 H, d, J = 2. 2), 1 0.86(1H, s).

【0163】製造例12

(1) 3- (5-ベンゾ [b] フラニル) -2'-(4, 6-O-ベンジリデンー $\beta-D$ -グルコピラノシ ルオキシ) -6′-ヒドロキシ-4′-メチルプロピオフ ェノン2. 02gをピリジン20mlに溶解し、無水酢 酸2.27gを加え、室温で4.5時間撹拌する。反応 液を10%冷クエン酸水に注ぎ、酢酸エチルで抽出す る。有機層を水洗、乾燥後、溶媒を留去し、3-(5-ベンゾ [b] フラニル) -2'-(2, 3-ジ-0-ア セチルー4,6-O-ベンジリデン-β-D-グルコピ ラノシルオキシ) ー6'ーアセトキシー4'ーメチルプロ ピオフェノン2.37gを得る。

【0164】融点:200-203℃ ESI-MS(m/z):690[(M+NH<sub>4</sub>):]IR (nujol. cm<sup>-1</sup>): 1764, 1747, 1

699, 1619 NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 1. 94 (3H, s), 2. 01 (3H, s), 2. 02 (3H, s), 2. 3 4 (3H, s), 2.87-3.03 (4H, m), 3. 76 (1H,  $\iota$ , J=9. 9), 3. 90 (1H, t, J = 9. 4), 3. 97 (1H, dd, J = 4.

0.0), 5.07 (IH, dd.J=7.9, 8.1), 5. 40 (1H, 1. J = 9. 4), 5. 63 (1H, s), 5. 68 (1H, d, J=7.9), 6. 74 (1H, s), 6. 91 (1H, dd, J =0. 9, 2. 2), 7. 00 (1H, s), 7. 17 (1 H, dd, J = 1.8, 8.6), 7.39 (5)H, s), 7, 49 (1H, d, J=1. 3), 7.5

48

1 (1H, d, J = 8. 4), 7. 95 (1H, d, J= 2. 2)

【0165】(2)3-(5-ベンゾ[b]フラニル) -2'-(2, 3-ジ-0-アセチル-4, 6-0-ベ ンジリデン-β-D-グルコピラノシルオキシ)-6' ーアセトキシー4'ーメチルプロピオフェノン2.04 gを酢酸60mlに懸濁し、水6mlとpートルエンス ルホン酸58mgを加えて、室温で20時間撹拌する。 反応液を氷水800m1に注ぎ、1時間放置した後、沈 殿してきたアメ状の不溶物を濾取する。得られた生成物 を酢酸エチルに溶解し、有機層を飽和重曹水で洗浄、乾 燥後、溶媒を留去する。得られた残渣をシリカゲルカラ ムクロマトグラフィー(溶出溶媒:クロロホルム/メタ ノール)で精製して、3-(5-ベンゾ [b] フラニ ル) -2'- (2、3-ジ-O-アセチル-β-D-グ ルコピラノシルオキシ)-6 'ーアセトキシー4 'ーメチ ルプロピオフェノン1.72gを得る。

[0166] ESI-MS (m/z):602 [ (M+NH4) ·]

IR (nujol, cm<sup>-1</sup>):3404, 1751 NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 1. 87 (3H, s), 2. 00 (3H, s), 2. 00 (3H, s), 2. 3 1 (3H, s), 2.84-3.11 (4H, m),3. 48-3. 57 (2H, m), 3. 64-3. 77 (2H, m), 4. 77 (1H, t, J=5.8), 4. 89 (1H, dd, J = 8. 1, 9. 7), 5. 1 0 (1H, t, J=9.7), 5.50 (1H, d, J)= 8. 1), 5. 59 (1H, d, J = 5. 7), 6. 70 (1H, s), 6. 89 (1H, dd, J=0. 9, 2, 2), 7, 00 (1H, s), 7, 16 (1 H, dd, J = 1. 5, 8. 5), 7. 47-7. 50 (2H, m), 7. 94 (1H, d, J=2. 2). 【0167】製造例13

(1) 3- (5-ベンゾ [b] フラニル) -2'-(2, 3-ジ-0-アセチルー4, 6-0-ベンジリデ ンーβーDーグルコピラノシルオキシ)-6 'ーアセト キシー4'ーメチルプロピオフェノン671mgをテト ラヒドロフラン5m1、メタノール5m1、水0..1m 1の混液に溶解し、重曹419mgを加えて、室温で3 0時間撹拌する。 反応液を水に注ぎ、 酢酸エチルで抽出 する。有機層を水洗、乾燥後、溶媒を留去する。得られ た残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶 5. 9. 9), 4. 44 (1H, dd, J=4. 6, I 50 媒:ヘキサン/酢酸エチル)で精製して、3-(5-ベ ンゾ  $\{b\}$  フラニル)-2'-(2、3-ジ-O-アセチル-4、6-O-ベンジリデン- $\beta$ -D-グルコピラノシルオキシ)-6'-ヒドロキシー4'-メチルプロピオフェノン410mgを得る。

【0168】融点:187-189℃ ESI-MS(m/z):648[(M+NH4):]IR (neat, cm<sup>-1</sup>):1754, 1633 NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$ :1. 97 (3H, s). 2. 01 (3H, s), 2. 25 (3H, s), 2. 9 0-2.98(2H, m), 3.01-3.09(2H, m), 3. 76 (1H, t, J = 9.9), 3. 8 8 (1H, t, J=9.4), 3.95 (1H, dd,J = 4.6, 9.5), 4.32 (1H, dd, J =4. 6, 10. 1), 5. 05 (1H, dd, J = 7. 9, 9. 3), 5. 40 (1H, t, J = 9. 3), 5. 63(1H, s), 5. 63(1H, d, J=7)9), 6. 43 (1H, s), 6. 53 (1H, s), 6. 90 (1H, dd, J=0. 9, 2. 2), 7. 1 9 (1 H, dd, J = 1. 7, 8. 6), 7. 39 (5 H, s), 7. 50 (2H, m), 7. 95 (1H, d, J=2. 2), 10. 70 (1H, s). 【0169】(2)3-(5-ベンゾ[b]フラニル) -2'-(2, 3-ジ-0-アセチル-4, 6-0-ベ ンジリデン-β-D-グルコピラノシルオキシ)-6° ーヒドロキシー4'ーメチルプロピオフェノン395m gを酢酸14mlに溶解し、水1.4mlとpートルエ ンスルホン酸12mgを加え、室温で2日間撹拌する。 反応液を氷水に注ぎ、1時間放置する。析出した無色沈 殿物を濾取し、酢酸エチルに溶解し、水洗、乾燥後、溶 媒を留去する。得られた残渣をシリカゲルカラムクロマ 30 トグラフィー(溶出溶媒:クロロホルム/メタノール) で精製して、3-(5-ベンゾ [b] フラニル)-2' - (2, 3-ジ-O-アセチル-β-D-グルコピラノ シルオキシ) -6'-ヒドロキシ-4'-メチルプロピオ フェノン297mgを得る。

【0170】融点:151-153℃ ESI-MS (m/z):560 [(M+NH4):] IR (nujol, cm-1):3543, 3288, 1 751, 1729 NMR (DMSO-d6) δ:1.91 (3H, s), 1.99 (3H, s), 2.23 (3H, s), 2.8

1. 99 (3H, s), 2. 23 (3H, s), 2. 6 9-2. 96 (2H, m), 3. 02-3. 09 (2 H, m), 3. 46-3. 80 (4H, m), 4. 75 (1H, t, J=5. 7), 4. 88 (1H, dd, J=8. 0, 9. 8), 5. 09 (1H, t, J=9. 4), 5. 43 (1H, d, J=8. 0), 5. 58 (1H, d, J=5. 7), 6. 41 (1H, s), 6. 54 (1H, s), 6. 88 (1H, dd, J= 0. 9, 2. 2), 7. 17 (1H, dd, J=1. 8, 8. 4), 7. 47 (1H, d, J=8. 9), 7. 49 (1H, s), 7. 94 (1H, d, J = 2. 2), 10. 48 (1H, s).

50

【0171】製造例14

(1) 3- (5-ベンゾ [b] フラニル) -2'- $(4, 6-0-\langle 1\rangle)$ ルオキシ)-6′-ヒドロキシ-4′-メチルプロピオフ ェノン600mgをN、Nージメチルアセトアミド4m 1に溶解し、トリエチルアミン123mgを加え、氷冷 下でメチルクロロホルメート115mgのN, Nージメ チルアセトアミド2m1溶液を40分かけて滴下する。 同温で10分撹拌し、反応液を冷10%クエン酸水中に 注ぎ、酢酸エチルで抽出する。有機層を水洗、乾燥後、 溶媒を留去する。得られた残渣をシリカゲルカラムクロ マトグラフィー(溶出溶媒:クロロホルム/メタノー ル) で精製して、3-(5-ベンゾ [b] フラニル)- $2'-(4, 6-0-ベンジリデン-\beta-D-グルコピ$ ラノシルオキシ) - 6'-メトキシカルボニルオキシー 4'-メチルプロピオフェノン637mgを得る。 [0172]ESI-MS(m/z):622[(M+

NH<sub>4</sub>) ·] IR (nujol, cm<sup>-1</sup>) : 3383, 1762, 1

689, 1618

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>) δ: 2. 34 (3H, s),
2. 92-2. 98 (2H, m), 3. 05-3. 25
(2H, m), 3. 33-3. 47 (2H, m), 3.
54-3. 70 (3H, m), 3. 75 (3H, s),
4. 22 (1H, m), 5. 28 (1H, d, J=7.
9), 5. 51 (1H, d, J=5. 3), 5. 57
(1H, s), 5. 68 (1H, d, J=5. 9),
6. 81 (1H, s), 6. 91 (1H, dd, J=
0. 9, 2. 2), 7. 09 (1H, s), 7. 19
(1H, dd, J=1. 7, 8. 6), 7. 37-7.
48 (5H, m), 7. 50 (1H, d, J=8.
6), 7. 50 (1H, d, J=1. 7), 7. 95
(1H, d, J=2. 2)。

【0173】(2)3-(5-ベンゾ[b]フラニル)-2'-(4,6-O-ベンジリデン-β-D-グルコピラノシルオキシ)-6'-メトキシカルボニルオキシー4'-メチルプロピオフェノン618mgを酢酸60mlに溶解し、水1.4mlとp-トルエンスルホン酸19mgを加え、室温で一晩撹拌する。反応液を氷水に注ぎ、酢酸エチルで抽出する。有機層を飽和重曹水で洗浄、乾燥後、溶媒を留去する。得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒:クロロホルムノメタノール)で精製し、3-(5-ベンゾ[b]フラニル)-2'-(β-D-グルコピラノシルオキシ)-6'-メトキシカルボニルオキシー4'-メチルプロピオフェノン428mgを得る。

[0174] ESI-MS (m/z): 534 [  $(M+NH_4)$ :]

1 R (neat. cm<sup>-1</sup>): 3387. 1765 NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 2. 32 (3H, s). 2. 90-2. 98 (2H, m), 3. 09-3. 50 (7H, m), 3. 67-3. 74 (1H, m), 3. 74 (3H, s), 4. 60 (1H, t, J=5. 7), 5. 04 (1H, d, J=7. 5), 5. 08 (1H, d, J=5. 3), 5. 15 (1H, d, J=4. 9), 5. 37 (1H, d, J=5. 5), 6. 7 8 (1H, m), 6. 88 (1H, dd, J=0. 9. 2. 2), 7. 03 (1H, s), 7. 19 (1H, d of J=1. 8, 8, 4), 7. 46 (1H, d, J=1. 3), 7. 9 3 (1H, d, J=2. 2)  $\delta$ 

## 【0175】製造例15

(1) 製造例 14-(1) と同様にして、対応原料化合物から3-(5-ベンゾ[b] フラニル)-2-(4,  $6-0-ベンジリデン-\beta-D-グルコピラノシルオキシ)<math>-6-$ アセトキシー4-メチルプロピオフェノンを得る。

[0176] ESI-MS (m/z): 606 [ (M+20) NH<sub>4</sub>) \*]

IR (nujol, cm<sup>-1</sup>):3367, 1767, 1690, 1617

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 2. 03 (3H, s), 2. 33 (3H, s), 2. 92-3. 00 (2H, m), 3. 05-3. 73 (7H, m), 4. 17-4. 27 (1H, m), 5. 26 (1H, d, J=7. 7), 5. 50 (1H, d, J=5. 3), 5. 58 (1H, s), 5. 68 (1H, d, J=5. 9), 6. 68 (1H, m), 6. 91 (1H, dd, J= 0. 9, 2. 2), 7. 05 (1H, s), 7. 19 (1H, dd, J=1. 6, 8. 6), 7. 37-7. 52 (7H, m), 7. 95 (1H, d, J=2. 2)  $_{6}$ 

【0177】 (2) 製造例 14-(2) と同様にして、3-(5-ベンゾ [b] フラニル) $-2'-(4,6-0-ベンジリデン-\beta-D-グルコピラノシルオキシ)<math>-6'-アセトキシ-4'-メチルプロピオフェノンから <math>3-(5-ベンゾ [b]$  フラニル) $-2'-(\beta-D-グルコピラノシルオキシ)-6'-アセトキシ-4'-メチルプロピオフェノンを得る。$ 

[0178] ESI-MS (m/z):518 [  $(M+NH_4)$ :]

IR (neat, cm<sup>-1</sup>):3393, 1769, 16 91, 1618, 1198

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 2. 02 (3H, s), 2. 30 (3H, s), 2. 89-3. 02 (2H, m), 3. 06-3. 51 (7H, m), 3. 67-

3. 75 (1H, m), 4. 58 (1H, t, J=5.

7), 5. 02 (1H, d, J=7. 3), 5. 05

(1H, d, J=5. 1), 5. 12 (1H, d, J=4. 8), 5. 34 (1H, d, J=5. 5), 6. 6
4 (1H, s), 6. 88 (1H, dd, J=0. 9, 2. 2), 6. 99 (1H, s), 7. 19 (1H, dd, J=1. 7, 8. 4), 7. 47 (1H, d, J=8. 4), 7. 51 (1H, d, J=1. 3), 7. 9
3 (1H, d, J=2. 0).

52

#### 【0179】製造例16

3-(5-ベンソ [b] フラニル) $-2-(\beta-D-$  グルコピラノシルオキシ)-6 ーヒドロキシー 4 ーメ チルプロピオフェノン500 mg  $\epsilon$ 、N、Nージメチル アセトアミド 3 . 5 m 1 に溶解し、トリエチルアミン3 1 5 mg  $\epsilon$  加え、氷冷下でアセチルクロリド 2 8 2 mg  $\epsilon$  液下して、氷冷下で3 0分、室温で一晩撹拌する。反 応被  $\epsilon$  1 0 % 冷クエン酸水に注ぎ、酢酸エチルで抽出する。有機層を水洗、乾燥後、溶媒を留去し、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒:クロロホルム/メタノール)で精製して、3-(5-ベンソ [b] フラニル) $-2-(6-O-アセチル-\beta-D-グルコピラノシルオキシ)<math>-6$  - アセトキシー 4 - メチルプロピオフェノン3 0 4 mg  $\epsilon$  得る。

[0180] ESI-MS (m/z): 560 [ (M+NH<sub>4</sub>) ·]

IR (neat, cm<sup>-1</sup>):3417, 1769, 1740, 1695, 1618

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 1. 97 (3H, s), 2. 02 (3H, s), 2. 31 (3H, s), 2. 8 8-2. 98 (2H, m), 3. 04-3. 32 (5 H, m), 3. 62-3. 70 (1H, m), 4. 03 (1H, dd, J=7. 2, 14. 1), 4. 35 (1H, dd, J=1. 8, 11. 7), 5. 04 (1H, d, J=7. 5), 5. 25 (1H, d, J=4. 9), 5. 34 (1H, d, J=5. 3), 5. 44 (1H, d, J=5. 5), 6. 67 (1H, s), 6. 88 (1H, dd, J=0. 9, 2. 2), 6. 9 5 (1H, s), 7. 18 (1H, dd, J=1. 8, 8. 4), 7. 47 (1H, d, J=8. 4), 7. 5 0 (1H, d, J=1. 5), 7. 94 (1H, d, J=2. 2).

# 【0181】製造例17

(1) 3-(5-ベンソ [b] フラニル) -2 - (β-D-グルコピラノシルオキシ) -6 -ヒドロキシー4 -メチルプロピオフェノン3.0gを2,4.6-コリジン33mlに溶解し、ドライアイスーアセトンにて-40℃に冷却し、撹拌しながら4-ニトロフェニルクロロホルメート1.71gのジクロロメタン8.6ml溶液を滴下する。-40℃で1時間30分、室温で1時間撹拌した後、53℃で3時間撹拌する。放冷後、反応液を冷10%塩酸に注ぎ、酢酸エチルで抽出する。有機層を水洗、乾燥後、溶媒を留去する。得られた残渣を

シリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒: クロロホルム/アセトン)で精製して、3-(5-ベンゾ[b]フラニル)-2-(4,6-O-カルボニル-β-D-グルコピラノシルオキシ)-6-ヒドロキシ-4-メチルプロピオフェノン2.16gを得る。

[0182] FAB-MS (m/z):507 [(M+Na):], 485 [(M+H):]

IR (nujol, cm<sup>-1</sup>):3386, 1753, 1630

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 2. 25 (3H, s), 2. 99 (2H, t, J=7. 4), 3. 30-3. 4 0 (3H, m), 3. 64 (1H, m), 4. 09-4. 21 (2H, m), 4. 26 (1H, dd, J= 9. 3, 9. 7), 4. 49 (1H, dd, J=5. 3, 9. 2), 5. 26 (1H, d, J=7. 9), 5. 80 (1H, d, J=5. 9), 5. 86 (1H, d, J=5. 7), 6. 43 (1H, s), 6. 55 (1H, s), 6. 89 (1H, dd, J=0. 9, 2. 2), 7. 19 (1H, dd, J=8. 6), 7. 50 (1H, d, J=1. 9), 7. 94 (1H, d, J=

2. 2), 11. 6 (1H, s).

【0183】(2) 3-(5-ベンゾ[b] フラニル)  $-2\cdot-(4,6-O-カルボニル-\beta-D-グルコピラノシルオキシ)-<math>6\cdot-$ ヒドロキシー $4\cdot-$ メチルプロピオフェノン $2\cdot13$  gをメタノール4 Om 1 に溶解し、p-トルエンスルホン酸84 mgを加え、室温で1時間撹拌する。反応液を酢酸エチルで希釈し、飽和重曹水に注ぐ。有機層を分取し、水洗、乾燥後溶媒を留去する。得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィる。(溶出溶媒:クロロホルム/アセトン)で精製して、3-(5-ベンゾ[b] フラニル) $-2\cdot-(4-O-メトキシカルボニル-\beta-D-グルコピラノシルオキシ)<math>-6\cdot-$ ヒドロキシー $4\cdot-$ メチルプロピオフェノン986 mgを得る。

[0184] ESI-MS (m/z): 534 [  $(M+NH_4)$ :]

IR (neat, cm<sup>-1</sup>):3459, 1752, 16 31

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 2. 24 (3H, s), 3. 00 (2H, t, J=7. 4), 3. 32-3. 4 5 (4H, m), 3. 49-3. 60 (2H, m), 3. 66-3. 73 (1H, m), 3. 73 (3H, s), 4. 54 (1H, t, J=9. 6), 4. 82 (1H, t, J=5. 6), 5. 12 (1H, d, J= 7. 7), 5. 52 (1H, d, J=5. 7), 5. 6 0 (1H, d, J=5. 7), 6. 44 (1H, d, J=0. 6), 6. 56 (1H, d, J=0. 9), 6. 90 (1H, dd, J=0. 9, 2. 2), 7. 22 (1H, dd, J=1. 7, 8. 4), 7. 47 (1 H. d. J = 8. 4), 7. 54 (1 H. d. J = 1. 3), 7. 93 (1 H. d. J = 2. 2), 11. 8 (1 H. s).

#### 【0185】製造例18

製造例 I と同様に処理することにより、対応する原料化合物から3ー(5ーベンゾ [b] フラニル)ー2'ー (βーDーグルコピラノシルオキシ)ー6'ーヒドロキ シー4'ーエチルプロピオフェノンを得る。

【0186】融点:146-148.5℃ ESI-MS (m/z):490 [(M+NH4)·] IR (nujol, cm·1):3600-3200, 1 633, 1605

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 1. 15 (3H, t, J = 7. 5), 2. 55 (2H, q, J=7. 5), 3. 00 (2H, t, J=7. 5), 3. 10-3. 50 (7H, m), 3. 68-3. 74 (1H, m), 4. 61 (1H, t, J=5. 5), 4. 98 (1H, d, J=7. 5), 5. 06 (1H, d, J=5. 5), 5. 14 (1H, d, J=5. 0), 5. 31 (1H, d, J=5. 5), 6. 42 (1H, d, J=1. 5), 6. 57 (1H, d, J=1. 5), 6. 88 (1H, dd, J=1. 0, 2. 0), 7. 22 (1H, dd, J=2. 0, 8. 5), 7. 46 (1H, d, J=8. 5), 7. 53 (1H, d, J=2. 0), 7. 93 (1H, d, J=2. 0), 11. 90 (1H, s).

### 【0187】製造例19

(1) 製造例2-(1) で得られた3-(5-ベンゾ [b] フラニル) -2'-(β-D-グルコピラノシル オキシ) -6'-アリルオキシ-4'-メチルプロピオフ ェノン 300mgをテトラヒドロヲラン3mlに溶か し、氷冷下、2,4,6-コリジン315mgとジフェ ニルクロロホスフェート486mgを加え、アルゴン雰 囲気下、室温で22時間撹拌する。反応液を氷冷した1 0%クエン酸水溶液に注ぎ、酢酸エチルで抽出する。得 られた有機層を水、飽和重曹水、飽和食塩水で順次洗浄 し、乾燥後、減圧下に濃縮する。得られた残渣をシリカ ゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒:クロロホル ム/メタノール) で精製し、3-(5-ベンゾ [b] フ D-グルコピラノシルオキシ) - 6'-アリルオキシー 4'-メチルプロピオフェノン327mgを得る。 [0188] ESI-MS (m/z): 748 [ (M+

NH<sub>4</sub>) '] IR (nujol, cm<sup>-1</sup>) : 3396, 1698, 1

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 2. 17 (3 $\dot{H}$ ,  $\ddot{s}$ ). 2. 95 (2 $\dot{H}$ ,  $\dot{t}$ , J=7. 5), 3. 0-3. 3 (5 $\dot{H}$ ,  $\dot{m}$ ), 3. 72 (1 $\dot{H}$ ,  $\dot{d}$   $\dot{t}$ , J=9. 5, 2. 5), 4. 30 (1 $\dot{H}$ ,  $\dot{d}$   $\dot{d}$ , J=5. 5, 7.

し、0.1N一水酸化ナトリウム水溶液33mlを加え、アルゴン雰囲気下、室温で2.5時間撹拌する。反応液に塩化アンモニウム60mgを加え、減圧下、溶媒を留去する。得られた残渣にエタノールを加え、不溶物を濾別する。濾液にイソプロパノールを加え、析出物を濾取し、3-(5-ベンゾ[b]フラニル)-2'-

56

(4, 6-0-ホスフィニコー $\beta$ -D-グルコピラノシルオキシ) -6 ーヒドロキシー 4 ーメチルプロピオフェノンナトリウム 3 2 7 m g を得る。

 $[0190] ESI-MS (m/z) : 519 [(M+Na)^2]$ 

IR (nujol, cm<sup>-1</sup>):3300, 1625, 1612

NMR (DMSO-de)  $\delta$ : 2. 25 (3H, s), 2. 97 (2H, t, J=7.5), 3. 3-3. 9 (8H, m), 5. 15 (1H, d, J=7.5), 5. 40 (1H, br), 5. 55 (1H, br), 6. 41 (1H, s), 6. 55 (1H, s), 6. 9 8 (1H, dd, J=1.0, 2.0), 7. 19 (1H, dd, J=1.5, 8.5), 7. 49 (1H, d, J=8.5), 7. 51 (1H, d, J=1.5), 7. 92 (1H, d, J=2.0) 参考例 1

(1) オルシノールー水和物50gをピリジン400m Iに溶解し、無水酢酸133mIを加えて室温で17時間撹拌する。反応液を減圧濃縮し、得られた残渣を酢酸エチル500mIに溶解し、10%塩酸、水、飽和重曹水、飽和食塩水で洗浄、乾燥後、溶媒を留去してオルシノールジアセテート74gを得る。

NMR (CDC13)  $\delta$ : 2.27 (6H, s), 2.35 (3H, s), 6.71 (1H, t, J=1.8), 6.80 (2H, m).

【0192】(2)塩化アルミニウム19.2gをクロロベンゼン50ml中、90℃に加熱し、そこにオルシノールジアセテート10gのクロロベンゼン8ml溶液を35分かけて滴下する。滴下後、同温で1時間撹拌した後、冷却し、反応液を氷-10%塩酸(100ml-100mlを加え、有機層を分取し、水洗、乾燥後溶媒を留去する。得られた残渣にヘキサン100mlを加え、室温で30分撹拌した後、濾取、乾燥し、2'、6'ージヒドロキシー4'ーメチルアセトフェノン5.9gを得る。融点:146-148℃。

【0193】参考例2

2., 6.-ジヒドロキシー4.-メチルアセトフェノン 0.5g、炭酸カドミウム2.08gおよびトルエン4 0mlの混合物をディーン・シュターク蒸留管(Die n-Stark trap)で溶媒を除きながら還流す る。溶媒を10ml除いた後、およそ80℃に冷却し、

5, 11. 5), 4. 52 (2H, dt, J=1. 5, 5. 0), 4. 57 (1H, ddd, J=3. 5, 5. 5. 11. 5), 5. 00 (1H, d, J=7. 5), 5. 16 (1H, ddt, J=11. 0, 3. 5, 1. 5), 5. 26 (1H, ddt, J=17. 5, 3. 5, 1. 5), 5. 3-5. 4 (3H, br), 5. 8 9 (1H, ddt, J=17. 5, 11. 0, 5. 0), 6. 55 (1H, s), 6. 68 (1H, s), 6. 86 (1H, dd, J=1. 0, 2. 0), 7. 1 -7. 2 (7H, m), 7. 30 (4H, dt, J=8. 0, 1. 5), 7. 44 (1H, d, J=9. 5), 7. 45 (1H, d, J=2. 0), 7. 92 (1H, d, J=2. 0)

[0189] ESI-MS (m/z): 708 [  $(M+NH_4)$  ·]

IR (nujol, cm<sup>-1</sup>):3405, 1630, 1600

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 2. 13 (3H, s), 2. 98 (2H, t, J=7. 0), 3. 2-3. 5 (5H, m), 3. 75-3. 85 (1H, m), 4. 3-4. 4 (1H, m), 4. 55 (1H, ddd, J=3. 5, 5. 5, 11. 5), 5. 10 (1H, d, J=8. 0), 5. 29 (1H, d, J=5. 0), 5. 41 (1H, d, J=4. 5), 5. 43 (1H, d, J=5. 5), 6. 39 (1H, d, J=1. 0), 6. 57 (1H, d, J=1. 0), 6. 85 (1H, dd, J=1. 0), 6. 85 (1H, dd, J=1. 0), 7. 1-7. 2 (7H, m), 7. 29 (4H, dt, J=8. 0, 2. 5), 7. 44 (1H, d, J=9. 5), 7. 4 (1H, d, J=2. 0), 7. 92 (1H, d, J=2. 0), 11. 84 (1H, s) (3) 3-(5- < y < 5, 7) = 2 < 6

-O-ジフェニルホスホノーβ-D-グルコピラノシル

オキシ) -6'-ヒドロキシ-4'-メチルプロピオフェ

ノン764mgを1、4ージオキサン33mlに溶か

次いで2、3、4、6ーテトラーOーアセチルー $\alpha$ -Dーグルコピラノシルプロミド2、48gを加え、一晩還流する。冷却後、クロロホルムを加えて希釈し、不溶物を濾別する。濾液を濃縮し、残渣をメタノールより結晶化して、2'ー(2, 3、4、6ーテトラーOーアセチルー $\beta$ -D-グルコピラノシルオキシ)-6'ーヒドロキシー4'ーメチルアセトフェノン735mgを得る。

【0194】融点:140-141.5℃ ES.I-MS (m/z):514 [(M+NH4)\*] IR (nujol, cm<sup>-1</sup>):1755, 1725, 1 10 650

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 1. 96 (3H, s), 2. 01 (9H, s), 2. 26 (3H, s), 2. 3 9 (3H, s), 4. 05-4. 22 (2H, m), 4. 28 (1H, ddd, J=2. 6, 5. 7, 9. 9), 5. 00 (1H, dd, J=9. 5, 9. 9), 5. 10 (1H, dd, J=8. 0, 9. 6), 5. 3 9 (1H, t, J=9. 5), 5. 64 (1H, d, J=8. 1), 6. 46 (1H, s), 6. 48 (1H, s), 11. 60 (1H, s),

#### 【0195】参考例3

炭酸カリウム414gをクロロホルム1、31に懸濁 し、そこへ水29mlをゆっくりと滴下する。次いで、 塩化トリプチルベンジルアンモニウム37gおよび 2', 6'ージヒドロキシー4'ーメチルアセトフェノン 100gを加え、さらに、2,3,4,6-テトラー0 -アセチル-α-D-グルコピラノシルプロミド419 gを加え、室温で撹拌する。27時間後、水21mlを 加えて、さらに2.5時間撹拌した後、氷冷下、18% 塩酸およそ500mlを加えて中和する。さらに10% 塩酸およそ200mlおよび水500mlを加えた後、 クロロホルム層を分取する。有機層を水、飽和食塩水で 洗浄後乾燥し、得られた有機層を濃縮する。残渣にメタ ノール400mlを加え、再び濃縮する。およそ半分が 留去したところで残渣にメタノール21を加え、若干加 熱した後、氷冷下で30分損拌する。沈殿物を濾取し、 減圧下乾燥して、2'-(2,3,4,6-テトラー0 -アセチル-β-D-グルコピラノシルオキシ)-6' ーヒドロキシー4'ーメチルアセトフェノン239.7 5 gを得る。物性値は参考例2で得られた化合物と同一 40 であった。

## 【0196】参考例4

(1) 3,5-ジメトキシアニリン1.0gを塩酸3m Ⅰ、酢酸2ml、水5mlに懸濁し、氷冷下亜硝酸ナト リウム473mgの水5ml溶液を15分かけて滴下す る。10分後、ヨウ化カリウム1.62gの水5ml溶 液を加え、80℃に加温し、1時間撹拌する。反応液を ジエチルエーテルで抽出し、その抽出層を水洗、乾燥 後、溶媒を留去する。残渣をシリカゲルカラムクロマト グラフィー(溶出溶媒:へキサン/酢酸エチル)で精製 50 し、得られた固体を酢酸エチルーへキサンから再結晶して、3, 5-ジメトキショードベンゼン 1. 05gを得る。融点:<math>73-74  $\mathbb{C}$ 。

【0197】(2)3.5-ジメトキシヨードベンゼン 1.19gを酢酸10mlに溶解し、室温で47%臭化 水素酸10mlを加え、15時間加熱還流する。反応液 を室温に戻し、減圧乾固し、残渣を酢酸エチルに溶解す る。有機層を水洗、乾燥後、溶媒を留去して、3,5-ジヒドロキシヨードベンゼン1.06gを得る。

[0198] EI-MS (m/z): 236 (M<sup>2</sup>)
IR (neat, cm<sup>-1</sup>): 3325, 1605
NMR (CDCI<sub>3</sub>)  $\delta$ : 5. 22 (2H, s), 6.
31 (1H, t, J=2. 5), 6. 79 (2H, d, J=2. 5)  $\delta$ 

【0199】(3)3,5-ジヒドロキシヨードベンゼン1.02gをピリジン2.8mlに溶解し、室温で無水酢酸1.53gを加える。1時間撹拌後、反応液を10%クエン酸水に注ぎ、酢酸エチルで抽出する。有機層を水洗、乾燥後、溶媒を留去して、3,5-ジアセトキシヨードベンゼン1.37gを得る。

[0200] EI-MS (m/z): 320  $(M^*)$ . 278, 236

IR (neat, cm<sup>-1</sup>) : 1771, 1586 NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ : 2. 28 (6H, s), 6. 92 (1H, t, J=2. 0), 7. 36 (2H, d, J=2. 0)  $\delta$ 

【0201】(4)3,5ージアセトキシヨードベンゼン860mgを1,4ージオキサン4mlに溶解し、室温でビニルトリブチルスズ1.41gと二塩化ビス(トリフェニルホスフィン)パラジウム(11)20mgを加え、3時間加熱還流する。反応液を室温に戻し、酢酸エチルで希釈し、10%フッ化カリウム水溶液を加え、室温で30分撹拌する。不溶物を濾去後、酢酸エチルで抽出する。有機層を水洗、乾燥後、溶媒を留去する。得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製して、3,5ージアセトキシスチレン585mgを得る

[0202] EI-MS (m/z): 220  $(M^2)$ , 178, 136

IR (neat, cm<sup>-1</sup>):1771, 1610
NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ:2.29 (6H, s), 5.32 (1H, d, J=11.0), 5.74 (1H, d, J=17.0), 6.65 (1H, dd, J=11.0), 17.0), 6.82 (1H, t, J=2.0), 7.03 (2H, d, J=2.0)。
【0203】(5)3,5-ジアセトキシスチレン580mgを酢酸エチル6ml-エタノール2mlに溶解し、10%パラジウムー炭素 (水分51.4%)50mgを触媒として常圧下接触還元を行う。2時間後、触媒を濾去し、濾液を減圧下に濃縮し、残渣をシリカゲルカ

) と同様に処理するこ

ラムクロマトグラフィー (溶出溶媒: ヘキサン/酢酸エチル) で精製して、1、3-ジアセトキシー5-エチルベンゼン450mgを得る。

 ベンゼンを参考例 I ー (2) と同様に処理することにより、2°、6°ージヒドロキシー4°ーエチルアセトフェノンを得る。融点:121-123℃。

【0206】 (7) 2.6 -ジヒドロキシー4 -エチルアセトフェノンを参考例3 と同様に処理することにより、2.-(2,3,4,6-テトラー0-アセチルー $\beta-$ Dーグルコピラノシルオキシ)-6 -ヒドロキシー4 -エチルアセトフェノンを得る。融点:125-127  $\mathbb C$ 。

### フロントページの続き

(51) Int.C1.7

識別記号

C O 7 F 9/6574 // C O 7 H 15/203

(72)発明者 松本 守

奈良県奈良市千代ヶ丘3丁目4-15

Fl

テーマコード(参考)

C O 7 F 9/6574 C O 7 H 15/203

(72)発明者 奥 哲

埼玉県戸田市大字新曽2083番地の2ソフィア戸田107号室

Z

# This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

# **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

| BLACK BORDERS
| IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
| FADED TEXT OR DRAWING
| BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
| SKEWED/SLANTED IMAGES
| COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
| GRAY SCALE DOCUMENTS
| LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
| REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY
| OTHER: \_\_\_\_\_

# IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.